(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平10-182459

(43)公開日 平成10年(1998)7月7日

(51) Int.Cl.°	武別記号		FΙ					
A 6 1 K 31/415	AED		A 6 1	X 31/41	5	AED		
	AAM					AAM		
	ABF					ABF		
	ABL					ABL		
	ABN					ABN		
		審査請求	未請求	青水項の数	t OL	(全 92 頁)	最終頁に続く	
(21)出願番号	特願平8-347124		(71) 出					
					家製薬株式			
(22)出願日	平成8年(1996)12月26日					区神田司町 2	神田司町2丁目9番地	
		(72		明者西				
				徳』	島県板野郡	北島町太郎八	須字外開 2 番地	
				の2	28			
			(72)発	明者 佐藤	篆 誠司			
			徳島県徳島市福島1丁目6番50-304号		番50-304号			
			(72)発	明者 木瓜	京 義人			
				徳』	- - - - - - - - - - - - - - - - - - -	撫養町立岩字	五枚189番地の	

T2 T

最終頁に続く

(74)代理人 弁理士 三枝 英二 (外4名)

(54) 【発明の名称】 c GMP分解酵素阻害剤

(57)【要約】

【課題】 本発明は、c GMP分解酵素阻害剤を提供することを課題とする。

a&bbri⇒; □.

【解決手段】 本発明のcGMP分解酵素阻害剤は、一般式

【化1】

$$(R^1) = \begin{pmatrix} N & 0 & 0 \\ N & 0 & 1 \\ N & 0 & 1 \\ N & 0 & 1 \end{pmatrix}$$

「式中Rは水素原子等、R¹は、同一又は異なって、水素原子、低級アルコキシ基等、mは1又は2、R²はフェニル環上に置換基としてシアノ基及び低級アルコキシ基なる群より選ばれる基を有することのあるフェニル低級アルキル基等、Aは低級アルキレン基等、nは0又は1、R³は基−CHR°R¹0(R³はフェニル低級アルキル基、R¹0は置換基として低級アルキル基を有することのあるアミノ低級アルキル基等)等を示す。〕で表されるベンゾイミダゾール誘導体及びその塩からなる群より

選ばれた化合物の少なくとも1種を含有するものである。

【特許請求の範囲】 【請求項1】一般式 【化1】

$$(R^1)_{m} \xrightarrow{N} C^{-N} \stackrel{(A)}{\underset{R}{\longrightarrow}} R^3$$

「式中Rは、水素原子又は低級アルキル基を示す。 R^1 は、同一又は異なって、水素原子、低級アルコキシ基、ハロゲン原子又はカルバモイル基を示す。mは1又は2を示す。 R^2 は、フェニル環上に置換基としてシアノ基及び低級アルコキシ基なる群より選ばれる基を有することのあるフェニル低級アルキル基、チエニル低級アルキル基、ベンゾフラン環上に置換基として低級アルキル基を有することのあるベンゾフリル低級アルキル基、低級アルケニル基、低級アルコキシ基置換低級アルキル基、シクロアルキル低級アルキル基又はシクロアルケニル低級アルキル基又はシクロアルケニル低級アルキル基を示す。Aは、低級アルキレン基又は基-B-O-(Bは低級アルキレン基を示す。nはO又は1を示す。 R^3 は、基

【化2】

$$\mathbb{R}^{(\mathbb{R}^4)_1}$$

(1は1~3の整数を示す。R⁴は同一又は異なって、 水素原子、低級アルコキシ基、水酸基、ニトロ基、ハロ ゲン原子置換低級アルコキシ基、カルボキシ置換低級ア ルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基置換低級アル コキシ基、水酸基置換低級アルコキシ基、置換基として 低級アルキル基を有することのあるアミノスルホニル 基、イミダゾール環上に置換基として低級アルキル基を 有することのあるイミダゾリル低級アルコキシ基、ピラ ゾリル低級アルコキシ基、1、2、3、4-テトラゾー ル環上に置換基として低級アルキル基を有することのあ る1,2,3,4-テトラゾリル低級アルコキシ基、イ ミダゾール環上に置換基として低級アルキル基を有する ことのあるイミダゾリル基、ピロール環上に置換基とし て低級アルキル基を有することのあるピロリル基、基一 O-A₁-(CO)p-NR⁵R⁶(式中A₁は、低級アル キレン基を示す。pはO又は1を示す。R5及びR6は同 一又は異なって、水素原子、低級アルキル基、置換基と して低級アルキル基を有することのあるアミノ低級アル キル基又は水酸基置換低級アルキル基を示す。またR5 及びR⁶は、これらが結合する窒素原子と共に窒素原 子、酸素原子もしくは硫黄原子を介し又は介することな く互いに結合して5~6員の飽和複素環を形成してもよ い。該複素環上には低級アルキル基、オキソ基及びフェ

ニル低級アルキル基なる群より選ばれる基が1~3個置 換していてもよい。)、基-NR7R8(R7及びR8は同 一又は異なって、水素原子、低級アルキル基、ピロリジ ニル低級アルカノイル基、イミダゾリル低級アルカノイ ル基又はハロゲン原子置換低級アルカノイル基を示す。 またR7及びR8は、これらが結合する窒素原子と共に窒 素原子、酸素原子もしくは硫黄原子を介し又は介するこ となく互いに結合して5~6員の飽和複素環を形成して もよい。該複素環上にはオキソ基及び低級アルカノイル 基なる群より選ばれる基が1~3個置換していてもよ い。)を示す。)又は基-CHR9R10(R9はフェニル 低級アルキル基を示す。R10は、置換基として低級アル キル基を有することのあるアミノ低級アルキル基又は置 換基として低級アルキル基を有することのあるアミノカ ルボニル基を示す。)を示す。〕で表されるベンゾイミ ダゾール誘導体及びその塩からなる群より選ばれた化合 物の少なくとも1種を含有することを特徴とする c G M P分解酵素阻害剂。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、cGMP分解酵素 阻害剤に関する。

[0002]

【発明が解決しようとする課題】血管平滑筋細胞の増殖は、血管の内膜肥厚を引き起こし、長期的には心筋梗塞や脳梗塞等の動脈硬化性疾患の原因となり、また、短期的には経皮的冠動脈形成術(PTCA)、ステント、アテレクトミー処置後の再閉塞を引き起こす。このような現状に対して従来の薬剤は、高脂血症や高血圧等内膜肥厚の促進因子に対する治療を目的とした間接的な治療薬であることから、その効果には限界があり、本質的な薬剤の開発が望まれている。

【0003】本発明者らはこのような薬物治療の現状を踏まえ、従来の薬剤とは異なった本質的な動脈硬化性疾患治療薬として、血管平滑筋細胞に直接作用し、その増殖を抑制する薬剤の研究を行った。

【〇〇〇4】平滑筋の増殖にはcGMPが関与していることが知られている。冠血管拡張薬であるニトロ製剤はグアニレートサイクラーゼを活性化し、cGMPの産生を亢進させ、細胞増殖を抑制することが知られているが、その作用時間はきわめて短く、また繰り返し投与することにより耐性を生じるため、長期の投与を必要とする動脈硬化性疾患には殆ど用いられていない。一方、cGMPを分解する酵素(cGMP PDE)を阻害することによりcGMP濃度を上昇させる薬剤は近年いくつか報告されているが、これらの薬剤の殆どが細胞増殖抑制作用に関する示唆はなされておらず、ごく最近学会(IBC's International Conference on RESTE NOSIS,1994,USA)で報告されたグアニン誘導体が唯一cGMP PDE阻害作用と細胞増殖抑制作用の

両方を有することが知られているのみである。

【 0 0 0 5 】このような状況の中で、本発明者らは c G MP PDE阻害作用を有するベンゾイミダゾール誘導体の中に細胞増殖抑制作用を有する化合物が存在することを見い出し、ここに本発明を完成するに至った。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明のcGMP PD E阻害剤は、一般式

[0007]

【化3】

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{\stackrel{N}{\underset{R}{\stackrel{}}}} \stackrel{0}{\underset{R}{\stackrel{}}} \stackrel{1}{\underset{R}{\stackrel{}}} \stackrel{1}{\underset{R}{\stackrel{}$$

【0008】〔式中Rは、水素原子又は低級アルキル基を示す。 R^1 は、同一又は異なって、水素原子、低級アルコキシ基、ハロゲン原子又はカルバモイル基を示す。mは1又は2を示す。 R^2 は、フェニル環上に置換基としてシアノ基及び低級アルコキシ基なる群より選ばれる基を有することのあるフェニル低級アルキル基、チエニル低級アルキル基、ベンゾフラン環上に置換基として低級アルキル基を有することのあるベンゾフリル低級アルキル基、低級アルケニル基、低級アルコキシ基置換低級アルキル基、シクロアルキル低級アルキル基又はシクロアルケニル低級アルキル基を示す。 R^3 は、基

[0009]

【化4】

【0010】(1は1~3の整数を示す。 R^4 は同一又は異なって、水素原子、低級アルコキシ基、水酸基、ニトロ基、ハロゲン原子置換低級アルコキシ基、カルボキシ置換低級アルコキシ基、低級アルコキシカルボニル基置換低級アルコキシ基、水酸基置換低級アルコキシ基、置換基として低級アルキル基を有することのあるアミノスルホニル基、イミダゾール環上に置換基として低級アルコキシ基、ピラゾリル低級アルコキシ基、1,2,3,4一テトラゾール環上に置換基として低級アルキル基を有することのある1,2,3,4一テトラゾリル低級アルコキシ基、イミダゾール環上に置換基として低級アルキル基を有することのあるイミダゾリル基、ピロール環上に置換基として低級アルキル基を有することのあるピロリル基、基 $-0-A_1-(CO)$ p $-NR^5R^6$ (式中A

」は、低級アルキレン基を示す。pは0又は1を示す。 R⁵及びR⁶は同一又は異なって、水素原子、低級アルキ ル基、置換基として低級アルキル基を有することのある アミノ低級アルキル基又は水酸基置換低級アルキル基を 示す。またR5及びR6は、これらが結合する窒素原子と 共に窒素原子、酸素原子もしくは硫黄原子を介し又は介 することなく互いに結合して5~6員の飽和複素環を形 成してもよい。該複素環上には低級アルキル基、オキソ 基及びフェニル低級アルキル基なる群より選ばれる基が 1~3個置換していてもよい。)、基-NR7R8(R7 及びR⁸は同一又は異なって、水素原子、低級アルキル 基、ピロリジニル低級アルカノイル基、イミダゾリル低 級アルカノイル基又はハロゲン原子置換低級アルカノイ ル基を示す。またR7及びR8は、これらが結合する窒素 原子と共に窒素原子、酸素原子もしくは硫黄原子を介し 又は介することなく互いに結合して5~6員の飽和複素 環を形成してもよい。該複素環上にはオキソ基及び低級 アルカノイル基なる群より選ばれる基が1~3個置換し ていてもよい。)を示す。)又は基-CHR9R10(R9 はフェニル低級アルキル基を示す。R10は、置換基とし て低級アルキル基を有することのあるアミノ低級アルキ ル基又は置換基として低級アルキル基を有することのあ るアミノカルボニル基を示す。)を示す。〕で表される ベンゾイミダゾール誘導体及びその塩からなる群より選 ばれた化合物の少なくとも1種を有効成分として含有す るものである。

【0011】本発明の有効成分化合物は、cAMP PDEに対する阻害作用は弱く、cGMP PDEに対して選択的に強い阻害作用を有している。

【0012】また本発明化合物は、細胞増殖抑制作用を有している。特に間葉系の細胞に対して強い増殖抑制作用を示す。平滑筋細胞に対する増殖抑制作用はラットA10細胞に対する増殖抑制作用(in vitro)を測定し、その作用を確認した。ラットA10細胞はラット胎仔胸部大動脈平滑筋由来の株化細胞であり、その性質についてはExpt1.Cell Ress.,98巻,(1976)349-365頁(B.W.Kimes and B.L.Brandt)に述べられている。

【 O O 1 3 】 平滑筋の増殖が動脈硬化の主要な原因であることは Nature, Vol. 362巻, (1993), 801-809頁 (Russell Ross)に述べられており、また糖尿病時に平滑筋が異常に増殖する傾向にあることが Eu. J. Clin., Invest., 23巻, (1993) 84-90頁 (M. Kawano etal.) に述べられている。 c GMP PDEの抑制が血小板の凝集を抑制し、更にアレルギー、喘息、乾癬、血栓の予防又は治療に有効であることが Trends Phamacol. Sci., 12巻, (1991) 19-27頁 (C.D. Nicholson et al.) に述べられており、 c GMPの増量が血圧を低下させることは Circ. Res., 74巻, (1994) 416-421頁 (A. Koller et al.)、動脈硬化の分子医学(北 微編(1994) 羊土社) 27-28頁及び147-164頁に述べられている。

【0014】以上のような本発明の有効成分化合物の薬理作用より、本発明の有効成分化合物はcGMPが関与する疾患、平滑筋細胞の増殖が関与する疾患の治療、予防に適用され得る。このような疾患の例としてPTCA後、血管形成術後及びバイパス手術後の再狭窄、動脈硬化性疾患(例えば狭心症、心筋梗塞、脳梗塞、脳血管性痴呆、TIA、末梢循環不全、糖尿病合併症、粥状動脈硬化症、細動脈硬化、動脈の線維性肥厚等)、及び動脈硬化性疾患以外の細胞増殖性疾患(例えば腎疾患、喘息、気管支炎、縁内障等)、乾癬、アレルギー性疾患、高血圧症、高血圧による臓器障害、心不全、心肥大等を挙げることができる。

【 0 0 1 5 】本発明の有効成分化合物は医薬品として適切な製剤を施すことにより経口投与及び非経口投与が可能である。

【0016】本発明の有効成分化合物はラット頸動脈擦過モデルを用いた実験[Am.J.Pathol.,141巻,(1992)685-690頁(U.Zeymer et al.)等に記載されている]で有効であったことから in vitroにおいてのみでなく、in vivoにおいても有効である。

【 0 0 1 7 】本発明の有効成分化合物は経口投与した場合であっても薬効発現に必要十分な血中濃度を得ることができ、また血中濃度及び作用の持続時間が非常に長いため、一日当たりの投与回数を少なく設定することができる。

【0018】本発明の有効成分化合物は、cGMP PDE阻害作用を現す用量や細胞増殖抑制作用を現す用量での急激な血圧降下作用や、心収縮力増強作用、心拍数増加作用等に対する作用が非常に弱いという特徴を有している。

【0019】本発明の有効成分化合物は、短期又は長期連続使用した場合でも強い毒性を示さない。

【0020】上記一般式(1)に示される各基はより具体的にはそれぞれ次の通りである。

【0021】低級アルキル基としては、例えばメチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、イソブチル、セertーブチル、ペンチル、ヘキシル基等の炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルキル基を挙げることができる。

【0022】低級アルコキシ基としては、例えばメトキシ、エトキシ、プロポキシ、イソプロボキシ、ブトキシ、 tertーブトキシ、ペンチルオキシ、ヘキシルオキシ基等の炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルコキシ基を例示できる。

【0023】ハロゲン原子としては、例えば弗素原子、 塩素原子、臭素原子及び沃素原子が挙げられる。

【0024】フェニル環上に置換基としてシアノ基及び 低級アルコキシ基なる群より選ばれる基を有することの あるフェニル低級アルキル基としては、例えば、ベンジ ル、2-フェニルエチル、1-フェニルエチル、3-フ

ェニルプロピル、4-フェニルブチル、5-フェニルペ ンチル、6-フェニルヘキシル、1,1-ジメチル-2 ーフェニルエチル、2ーメチルー3ーフェニルプロピ ル、4-シアノベンジル、4-メトキシベンジル、2-(3-シアノフェニル) エチル、1-(2-シアノフェ ニル) エチル、3-(4-シアノフェニル) プロピル、 4-(3-シアノフェニル) ブチル、5-(2-シアノ フェニル)ペンチル、6-(4-シアノフェニル)へキ シル、2-(3-エトキシフェニル)エチル、1-(2 ープロポキシフェニル) エチル、3-(4-ブトキシフ ェニル)プロピル、4-(3-ペンチルオキシフェニ ル)ブチル、5-(2-ヘキシルオキシフェニル)ペン チル、6-(4-メトキシフェニル)へキシル、2,3 ージメトキシベンジル、2,4,6ートリメトキシベン ジル、2,4-ジシアノベンジル、2,3,4-トリシ アノベンジル、2-シアノ-4-メトキシベンジル基等 のフェニル環上に置換基としてシアノ基及び炭素数1~ 6の直鎖又は分枝鎖状アルコキシ基なる群より選ばれる 基を1~3個有することがあり、アルキル部分が炭素数 1~6の直鎖又は、分枝鎖状アルキル基であるフェニル アルキル基を挙げることができる。

【0025】チエニル低級アルキル基としては、例えば、(2-チエニル)メチル、2-(3-チエニル)エチル、1-(2-チエニル)エチル、3-(3-チエニル)プロピル、4-(2-チエニル)ブチル、5-(3-チエニル)ペンチル、6-(2-チエニル)ペキシル、1, 1-ジメチル-2-(3-チエニル)プロピル基等のアルキル部分が炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルキル基であるチエニルアルキル基を挙げることができる。

【0026】ベンゾフラン環上に置換基として低級アル キル基を有することのあるベンゾフリル低級アルキル基 としては、例えば、(5-ベンゾフリル)メチル、2-(4-ベンゾフリル) エチル、1-(6-ベンゾフリル)エチル、3-(7-ベンゾフリル)プロピル、4-(2-ベンゾフリル)ブチル、5-(3-ベンゾフリ ル)ペンチル、6-(5-ベンゾフリル)へキシル、 1,1-ジメチル-2-(6-ベンゾフリル)エチル、 2-メチル-3-(5-ベンゾフリル)プロピル、(2 ーメチルー5ーベンゾフリル) メチル、(3ーエチルー 6-ベンゾフリル)メチル、2-(4-プロピル-5-ベンゾフリル) エチル、1-(5-ブチル-6-ベンゾ フリル) エチル、3-(6-ペンチル-5-ベンゾフリ ル)プロピル、(2,4-ジメチル-5-ベンゾフリ ル)メチル、(2,5,6-トリメチルー4-ベンゾフ リル)メチル基等のベンゾフラン環上に置換基として炭 素数1~6の直鎖又は、分枝鎖状アルキル基を1~3個 有することがあり、アルキル部分が炭素数1~6の直鎖 又は分枝鎖状アルキル基であるベンゾフリルアルキル基 を挙げることができる。

【0027】低級アルケニル基としては、例えば、ビニル、アリル、2-ブテニル、3-ブテニル、1-メチルアリル、2-ペンテニル、2-ヘキセニル、1-プロペニル基等の炭素数2~6の直鎖又は分枝鎖状アルケニル基を例示できる。

【0028】低級アルコキシ基置換低級アルキル基としては、例えば、メトキシメチル、2-エトキシエチル、1-エトキシエチル、3-メトキシプロピル、エトキシメチル、3-エトキシプロピル、4-エトキシブチル、5-イソプロポキシペンチル、6-プロポキシヘキシル、1,1-ジメチル-2-ブトキシエチル、2-メチル-3-tert-ブトキシプロピル、2-ペンチルオキシエチル、ヘキシルオキシメチル基等のアルコキシ部分が炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルコキシ基である炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルキル基を挙げることができる。

【0029】シクロアルキル低級アルキル基としては、例えば、シクロプロピルメチル、シクロヘキシルメチル、2-シクロプロピルエチル、1-シクロブチルエチル、3-シクロプロピルプロピル、2-シクロペンチルプロピル、4-シクロヘキシルブチル、2,2-ジメチル-3-シクロヘプチルプロピル、5-シクロオクチルペンチル、6-シクロヘキシルヘキシル基等のアルキル部分が炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルキル基である炭素数3~8のシクロアルキルアルキル基を例示できる。

【0030】シクロアルケニル低級アルキル基としては、例えば、シクロプロペニルメチル、シクロヘキセニルメチル、2-シクロプロペニルエチル、1-シクロブテニルエチル、3-シクロヘキセニルプロピル、2-シクロペンテニルプロピル、4-シクロヘキセニルブチル、2,2-ジメチル-3-シクロヘプテニルプロピル、5-シクロオクテニルペンチル、6-シクロヘキセニルへキシル基等のアルキル部分が炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルキル基である炭素数3~8のシクロアルケニルアルキル基を例示できる。

【0031】低級アルキレン基としては、例えば、メチレン、エチレン、トリメチレン、2ーメチルトリメチレン、2,2ージメチルトリメチレン、1ーメチルトリメチレン、メチルメチレン、エチルメチレン、テトラメチレン、ペンタメチレン、ヘキサメチレン基等の炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルキレン基を例示できる。

【0032】ハロゲン原子置換低級アルコキシ基としては、例えば、トリフルオロメトキシ、トリクロロメトキシ、クロロメトキシ、ブロモメトキシ、フルオロメトキシ、ヨードメトキシ、ジブルオロメトキシ、ジブロモメトキシ、2-クロロエトキシ、2,2-トリクロロエトキシ、3-ブロモプロポキシ、3-クロロプロポキシ、2,3-ジクロロプロポキシ、4,4-トリクロロブトキシ、4

ーフルオロブトキシ、5ークロロペンチルオキシ、3ークロロー2ーメチルプロボキシ、6ーブロモヘキシルオキシ、5,6ージクロロヘキシルオキシ基等の置換基としてハロゲン原子を1~3個有する炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルコキシ基を例示できる。

【0033】カルボキシ基置換低級アルコキシ基としては、例えば、カルボキシメトキシ、2 ーカルボキシエトキシ、1 ーカルボキシエトキシ、3 ーカルボキシプロポキシ、4 ーカルボキシブトキシ、5 ーカルボキシペンチルオキシ、6 ーカルボキシへキシルオキシ、1, 1 ージメチル-2 ーカルボキシエトキシ、2 ーメチル-3 ーカルボキシプロボキシ基等のアルコキシ部分が炭素数 1 ~ 6 の直鎖又は分枝鎖状アルコキシ基であるカルボキシアルコキシ基を挙げることができる。

【0034】低級アルコキシカルボニル基置換低級アルコキシ基としては、例えば、メトキシカルボニルメトキシ、3-メトキシカルボニルプロボキシ、エトキシカルボニルメトキシ、3-エトキシカルボニルプロポキシ、4-エトキシカルボニルブトキシ、5-イソプロポキシカルボニルペンチルオキシ、6-プロポキシカルボニルへキシルオキシ、1,1-ジメチル-2-ブトキシカルボニルエトキシ、2-メチル-3-tert-ブトキシカルボニルプロポキシ、2-ペンチルオキシカルボニルエトキシ、ヘキシルオキシカルボニルメトキシ基等の2つのアルコキシ部分が共に炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルコキシであるアルコキシカルボニルアルコキシ基を挙げることができる。

【0035】水酸基置換低級アルコキシ基としては、例えば、ヒドロキシメトキシ、2ーヒドロキシエトキシ、1ーヒドロキシエトキシ、3ーヒドロキシプロポキシ、2、3-ジヒドロプロポキシ、4-ヒドロキシプトキシ、1, 1-ジメチルー2-ヒドロキシエトキシ、5, 4-トリヒドロキシペンチルオキシ、5-ヒドロキシペンチルオキシ、1-ヒドロキシイソプロポキシ、2-メチルー3-ヒドロキシプロポキシ基等の水酸基を1~3個有することのある炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルコキシ基を例示できる。

【0036】置換基として低級アルキル基を有することのあるアミノスルホニル基としては、例えば、アミノスルホニル、メチルアミノスルホニル、エチルアミノスルホニル、プロピルアミノスルホニル、イソプロピルアミノスルホニル、ブチルアミノスルホニル、tertーブチルアミノスルホニル、ペンチルアミノスルホニル、ヘキシルアミノスルホニル、ジメチルアミノスルホニル、ジエチルアミノスルホニル、ジプロピルアミノスルホニル、ジブチルアミノスルホニル、ジペンチルアミノスルホニル、ジベキシルアミノスルホニル、NーメチルーNープロピルアミノスルホニル、NーズチルーNープロピルアミノスルホニル、NーズチルーNープチルアミノスルホニル、NーズチルーNーブチルアミノスルホニル、NーズチルーNーブチルアミノスルホニル、NーズチルーNーブチルアミノスル

ホニル、N-メチル- N-ヘキシルアミノスルホニル基等の置換基として炭素数 $1\sim6$ の直鎖又は分枝鎖状アルキル基を $1\sim2$ 個有することのあるアミノスルホニル基を例示できる。

【0037】イミダゾール環上に置換基として低級アル キル基を有することのあるイミダゾリル低級アルコキシ 基としては、例えば、(1-イミダゾリル)メトキシ、 3-(1-イミダゾリル)プロポキシ、2-(4-イミ ダゾリル) エトキシ、1-(3-イミダゾリル) エトキ シ、4-(1-イミダゾリル)ブトキシ、2,2-ジメ チルー3-(2-イミダゾリル)プロポキシ、5-(4 -イミダゾリル)ペンチルオキシ、6-(1-イミダゾ リル) ヘキシルオキシ、3-(2-エチル-1-イミダ ゾリル)プロポキシ、(4-メチル-1-イミダゾリ ル)メトキシ、3-(5-プロピル-1-イミダゾリ ル)プロポキシ、2-(1-ブチル-4-イミダゾリ ル)エトキシ、1-(2-ペンチル-3-イミダゾリ ル) エトキシ、4-(2-ヘキシル-1-イミダゾリ (1, 3)ル) ブトキシ、2、2ージメチルー3ー(1、3ージメ チルー2-イミダゾリル)プロポキシ、5-(1,3, 4-トリメチル-4-イミダゾリル)ペンチルオキシ、 6-(2-メチル-1-イミダゾリル) ヘキシルオキ シ、3-(2,4-ジエチル-1-イミダゾリル)プロ ポキシ基等のアルコキシ部分が炭素数1~6の直鎖又は 分枝鎖状アルコキシ基であり、イミダゾール環上に置換 基として炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルキル基を 1~3個有することのあるイミダゾリルアルコキシ基を 例示できる。

【0038】ピラゾリル低級アルコキシ基としては、例 えば、(1-ピラゾリル)メトキシ、2-(3-ピラゾ リル) エトキシ、1-(4-ピラゾリル) エトキシ、3 (1-ピラゾリル)プロポキシ、4-(5-ピラゾリ ル)ブトキシ、2,2ージメチルー3ー(1ーピラゾリ ル)プロポキシ、5-(3-ピラゾリル)ペンチルオキ シ、6-(4-ピラゾリル)へキシルオキシ、2-メチ ルー3-(1-ピラゾリル)プロポキシ基等のアルコキ シ部分が炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルコキシ基 であるピラゾリルアルコキシ基を挙げることができる。 【0039】1,2,3,4-テトラゾール環上に置換 基として低級アルキル基を有することのある1,2, 3,4-テトラゾリル低級アルコキシ基としては、例え ば、(1,2,3,4-テトラゾール-5-イル)メト キシ、2-(1,2,3,4-テトラゾール-5-イ (μ) エトキシ、1-(1,2,3,4- テトラゾールー 1-イル) エトキシ、3-(1,2,3,4-テトラゾ $- \mu - 5 - 4 \mu$) プロポキシ、4 - (1, 2, 3, 4 -テトラゾールー5ーイル)ブトキシ、2,2ージメチル -3-(1, 2, 3, 4-r)ロポキシ、5-(1,2,3,4-テトラゾール-5-イル)ペンチルオキシ、6-(1,2,3,4-テトラ

ゾール-5-イル) ヘキシルオキシ、(1-イソプロピ $\nu - 1$, 2, 3, 4 - テトラゾー $\nu - 5 - 4\nu$) メトキ シ、2-(1-メチル-1,2,3,4-テトラゾール -5-イル)エトキシ、1-(5-エチル-1, 2, 3, 4-r+7ーイソプロピルー1、2、3、4ーテトラゾールー5ー (4n) (2n) (2n) (2n) (2n) (2n) (2n) (2n)ーテトラゾールー5ーイル)ブトキシ、2,2ージメチ $\nu - 3 - (1 - ペンチル - 1, 2, 3, 4 - テトラゾー$ ルー5ーイル)プロポキシ、5ー(1-ヘキシルー1, 2, 3, 4 - テトラゾール - 5 - イル) ペンチルオキ シ、6-(1-メチル-1,2,3,4-テトラゾール -5-イル)へキシルオキシ基等のアルコキシ部分が炭 素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルコキシ基であり、 1,2,3,4-テトラゾール環上に置換基として炭素 数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルキル基を有することの ある1,2,3,4-テトラゾリルアルコキシ基を例示 できる。

【0040】イミダゾール環上に置換基として低級アルキル基を有することのあるイミダゾリル基としては、例えば、イミダゾリル、2ーメチルイミダゾリル、4ーメチルイミダゾリル、2ーエチルイミダゾリル、5ープロピルイミダゾリル、1ーブチルイミダゾリル、2ーペンチルイミダゾリル、2ーペンチルイミダゾリル、2ーペキシルイミダゾリル、1,3ージメチルイミダゾリル、2,4ージエチルイミダゾリル、1,3,4ートリメチルイミダゾリル基等のイミダゾール環上に置換基として炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルキル基を1~3個有することのあるイミダゾリル基を例示できる。

【0041】ピロール環上に置換基として低級アルキル基を有することのあるピロリル基としては、例えば、ピロリル、2ーメチルピロリル、3ーエチルピロリル、2ーペンチルピロリル、3ーヘキシルピロリル、2,3ージメチルピロリル、2,5ージメチルピロリル、2,5ージメチルピロリル、2,5ードリメチルピロリル基等のピロール環上に置換基として炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルキル基を1~3個有することのあるピロリル基を例示できる。

【0042】置換基として低級アルキル基を有することのあるアミノ低級アルキル基としては、例えば、アミノメチル、2-アミノエチル、1-アミノエチル、3-アミノプロピル、4-アミノブチル、5-アミノペンチル、6-アミノヘキシル、1,1-ジメチルー2-アミノエチル、2-メチルー3-アミノプロピル、メチルアミノメチル、1-エチルアミノエチル、2-プロピルアミノエチル、3-イソプロピルアミノプロピル、4-ブチルアミノブチル、5-ペンチルアミノペンチル、6-ヘキシルアミノヘキシル、ジメチルアミノメチル、(N-エチル-N-プロピルアミノ)メチル、2-(N-メチル-N-ヘキシルアミノ)エチル基等の置換基として

炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルキル基を1~2個 有することのあるアミノ基を有する炭素数1~6の直鎖 又は分枝鎖状アルキル基を例示できる。

【0043】水酸基置換低級アルキル基としては、例えば、ヒドロキシメチル、2ーヒドロキシエチル、1ーヒドロキシエチル、3ービドロキシプロピル、2,3ージヒドロキシプロピル、4ーヒドロキシブチル、1,1ージメチルー2ーヒドロキシエチル、5,5,4ートリヒドロキシペンチル、5ーヒドロキシペンチル、6ーヒドロキシへキシル、1ーヒドロキシイソプロピル、2ーメチルー3ーヒドロキシプロピル基等の水酸基を1~3個有する炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルキル基を例示できる。

【0044】R⁵及びR⁶が結合する窒素原子と共に、窒素原子、酸素原子もしくは硫黄原子を介し又は介することなく互いに結合して形成する5~6員環の飽和複素環基としては、例えばピロリジニル、オキサゾリジニル、ピペリジニル、ピペラジニル、モルホリノ、チオモルホリノ基等を例示できる。

【0045】フェニル低級アルキル基としては、例えばベンジル、2-フェニルエチル、1-フェニルエチル、3-フェニルプロピル、4-フェニルブチル、5-フェニルペンチル、6-フェニルヘキシル、1,1-ジメチル-2-フェニルエチル、2-メチル-3-フェニルプロピル基等のアルキル部分が炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルキル基であるフェニルアルキル基を挙げることができる。

【0046】オキソ基、低級アルキル基及びフェニル低 級アルキル基なる群から選ばれた基が1~3個置換した 上記複素環基としては、例えば、4-メチルピペラジニ ル、3,4-ジメチルピペラジニル、3-エチルピロリ ジニル、2ープロピルピロリジニル、3,4,5ートリ メチルピペリジニル、4-ブチルピペリジニル、3-ペ ンチルモルホリノ、4-ヘキシルピペラジニル、2-メ チルチオモルホリノ、4-メチルオキサゾリジニル、4 - (6-フェニルヘキシル)ピペラジニル、2-(3-フェニルプロピル)モルホリノ、3-(4-フェニルブ チル)チオモルホリノ、3-(5-フェニルペンチル) ピロリジニル、4ーベンジルピペリジニル、3ーメチル -4-ベンジルピペラジニル、2-ベンジルピロリジニ ル、3-オキソピペリジニル、2-オキソピロリジニ ル、2-オキソオキサゾリジニル、1-オキソチオモル ホリノ、1、1-ジオキソチオモルホリノ基等のオキソ 基、炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルキル基及びア ルキル部分が炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルキル 基であるフェニルアルキル基なる群から選ばれた基が1 ~3個置換した上記複素環基を例示できる。

【0047】ピロリジニル低級アルカノイル基としては、例えば、(1ーピロリジニル)アセチル、3-(2ーピロリジニル)プロピオニル、2-(3ーピロリジニ

ル)プロピオニル、4-(1-ピロリジニル)ブチリル、2, 2-ジメチル-3-(2-ピロリジニル)プロピオニル、5-(3-ピロリジニル)ペンタノイル、6-(1-ピロリジニル)へキサノイル基等のアルカノイル部分が炭素数 $2\sim6$ の直鎖又は分枝鎖状アルカノイル基であるピロリジニルアルカノイル基を例示できる。

【0048】イミダゾリル低級アルカノイル基としては、例えば、(1ーイミダゾリル)アセチル、3ー(1ーイミダゾリル)プロピオニル、2ー(4ーイミダゾリル)プロピオニル、4ー(1ーイミダゾリル)ブチリル、2、2ージメチルー3ー(2ーイミダゾリル)プロピオニル、5ー(5ーイミダゾリル)ペンタノイル、6ー(1ーイミダゾリル)へキサノイル基等のアルカノイル部分が炭素数2~6の直鎖又は分枝鎖状アルカノイル基であるイミダゾリルアルカノイル基を例示できる。

【0049】ハロゲン原子置換低級アルカノイル基としては、例えば、2,2,2ートリフルオロアセチル、2,2,2ートリクロロアセチル、2ークロロアセチル、2ーブロモアセチル、2ーブロモアセチル、2ージブロモアセチル、3ージフロロプロピオニル、3,3,3ートリクロロプロピオニル、3,3,3ートリクロロプロピオニル、2,3ージクロロプロピオニル、4,4,4ートリクロロブチリル、4ーブロモブチリル、4ーフルオロブチリル、5ークロロペンタノイル、3ークロロー2ーメチルプロピオニル、6ーブロモへキサノイル、5,6ージブロモへキサノイル基等の置換基としてハロゲン原子を1~3個有する炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状のアルカノイル基を挙げることができる。

【0050】R⁷及びR⁸が結合する窒素原子と共に、窒素原子、酸素原子もしくは硫黄原子を介し又は介することなく互いに結合して形成する5~6員環の飽和複素環基としては、例えばピロリジニル、オキサゾリジニル、ピペリジニル、ピペラジニル、モルホリノ、チオモルホリノ基等を例示できる。

【0051】オキソ基及び低級アルカノイル基なる群から選ばれた基が1~3個置換した上記複素環基としては、例えば、4ーアセチルピペラジニル、2ープロパノイルモルホリノ、3ーブチリルチオモルホリノ、3ーペンタノイルピロリジニル、4ーヘキサノイルピペリジニル、3ーメチルー4ーアセチルピペラジニル、2,3ージアセチルピペラジニル、3,4,5ートリアセチルピペリジニル、3ーオキソピペリジニル、4ーアセチルー3ーオキソピペラジニル、2ーオキソピロリジニル、2ーオキソオキサゾリジニル、1ーオキソチオモルホリノ、1,1ージオキソチオモルホリノ、1,1ージオキソチオモルホリノ基等のオキソ基及び炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アルカノイル基なる群から選ばれた基が1~3個置換した上記複素環基を例示できる。

【0052】置換基として低級アルキル基を有すること のあるアミノカルボニル基としては、例えばアミノカル ボニル、メチルアミノカルボニル、エチルアミノカルボ ニル、プロピルアミノカルボニル、イソプロピルアミノ カルボニル、ブチルアミノカルボニル、tert-ブチ ルアミノカルボニル、ペンチルアミノカルボニル、ヘキ シルアミノカルボニル、ジメチルアミノカルボニル、ジ エチルアミノカルボニル、ジプロピルアミノカルボニ ル、ジブチルアミノカルボニル、ジペンチルアミノカル ボニル、ジヘキシルアミノカルボニル、N-メチル-N -エチルアミノカルボニル、N-エチル-N-プロピル アミノカルボニル、N-メチル-N-ブチルアミノカル ボニル、N-メチル-N-ヘキシルアミノカルボニル基 等の置換基として炭素数1~6の直鎖又は分枝鎖状アル キル基を1~2個有することのあるアミノカルボニル基 を挙げることができる。

【0053】本発明のCGMP PDE阻害剤に含有される有効成分化合物には、下記に示す種々の化合物が包含される。

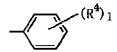
【0054】(1) R^1 、m及びRが前記一般式(1) における定義に同じであり、 R^2 がフェニル環上に置換基としてシアノ基及び低級アルコキシ基なる群より選ばれる基を有することのあるフェニル低級アルキル基を示し、nが0を示し、 R^3 が基

【0055】 【化5】

【0056】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0057】(2) R^1 、m及URが前記一般式(1)における定義に同じであり、 R^2 がフェニル環上に置換基としてシアノ基及び低級アルコキシ基なる群より選ばれる基を有することのあるフェニル低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが低級アルキレン基を示し、 R^3 が基

【0058】 【化6】



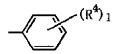
【0059】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0060】(3) R^1 、m及びRが前記一般式(1) における定義に同じであり、 R^2 がフェニル環上に置換

基としてシアノ基及び低級アルコキシ基なる群より選ばれる基を有することのあるフェニル低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが基-B-O-(Bは前記一般式(1)における定義に同じ)を示し、R³が基

[0061]

【化7】



【0062】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0063】(4) R^1 、m及びRが前記一般式(1) における定義に同じであり、 R^2 がフェニル環上に置換基としてシアノ基及び低級アルコキシ基なる群より選ばれる基を有することのあるフェニル低級アルキル基を示し、nが0を示し、 R^3 が基 $-CHR^9R^{10}$ (R^9 及び R^{10} は前記一般式(1)における定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

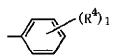
【0064】(5) R^1 、m及びRが前記一般式(1) における定義に同じであり、 R^2 がフェニル環上に置換基としてシアノ基及び低級アルコキシ基なる群より選ばれる基を有することのあるフェニル低級アルキル基を示し、 R^3 が基 $-CHR^9R^{10}$ (R^9 及び R^{10} は前記一般式(1) における定義に同じ)である前記一般式(1) で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【0065】(6) R^1 、m及vRが前記-般式(1) における定義に同じであり、 R^2 がフェニル環上に置換 基としてシアノ基及び低級アルコキシ基なる群より選ば れる基を有することのあるフェニル低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが基-B-O-(Bは前記-般式(1) における定義に同じ)を示し、 R^3 が基-C +R 3 R^{10} (R^9 A0 R^{10} 0 R^{10} 1 R^{10} 1 R^{10} 2 R^{10} 3 R^{10} 4 R^{10} 4 R^{10} 5 R^{10} 6 R^{10} 7 R^{10} 8 R^{10} 7 R^{10} 8 R^{10} 9 R^{10}

【0066】(7) R^1 、m及びRが前記一般式(1) における定義に同じであり、 R^2 がチエニル低級アルキル基を示し、nが0を示し、 R^3 が基

[0067]

【化8】



【0068】(R4及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。 【0069】(8) R^1 、m及びRが前記一般式(1) における定義に同じであり、 R^2 がチエニル低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが低級アルキレン基を示し、 R^3 が基

【0070】 【化9】

【0071】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0072】(9) R^1 、m及びRが前記-般式(1) における定義に同じであり、 R^2 がチエニル低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが基-B-O-(Bは前記-般式(1) における定義に同じ)を示し、 R^3 が基【0073】

【化10】

【0074】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0075】(10) R^1 、m及びRが前記一般式 (1) における定義に同じであり、 R^2 がチエニル低級 Tルキル基を示し、nが0を示し、 R^3 が基 $-CHR^9$ R^{10} $(R^9$ 及び R^{10} は前記一般式 (1) における定義に同じ)である前記一般式 (1) で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【0076】(11) R^1 、m及びRが前記一般式 (1)における定義に同じであり、 R^2 がチエニル低級 アルキル基を示し、nが1を示し、Aが低級アルキレン 基を示し、 R^3 が基 $-CHR^9R^{10}$ (R^9 及び R^{10} は前記 一般式(1)における定義に同じ)である前記一般式 (1)で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその 塩。

【 0077】 (12) R^1 、m及びRが前記一般式 (1) における定義に同じであり、 R^2 がチエニル低級 アルキル基を示し、nが1を示し、Aが基-B0-0 (Bは前記一般式 (1) における定義に同じ)を示し、 R^3 が基-C HR^9 R^{10} (R^9 及び R^{10} は前記一般式 (1) における定義に同じ)である前記一般式 (1) で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【0078】(13) R^1 、m及びRが前記一般式 (1)における定義に同じであり、 R^2 がベンゾフラン 環上に置換基として低級アルキル基を有することのある ベンゾフリル低級アルキル基を示し、nが0を示し、R 3が基

【0079】 【化11】

$$- (R^4)_1$$

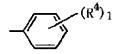
【0080】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0081】(14) R1、m及びRが前記一般式

(1)における定義に同じであり、 R^2 がベンゾフラン環上に置換基として低級アルキル基を有することのあるベンゾフリル低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが低級アルキレン基を示し、 R^2 が基

[0082]

【化12】



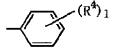
【0083】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0084】(15) R¹、m及びRが前記一般式

(1)における定義に同じであり、 R^2 がベンゾフラン環上に置換基として低級アルキル基を有することのあるベンゾフリル低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが基-B-O-(Bは前記一般式(1)における定義に同じ)を示し、 R^3 が基

[0085]

【化13】



【0086】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0087】(16) R¹、m及びRが前記一般式

(1)における定義に同じであり、 R^2 がベンゾフラン 環上に置換基として低級アルキル基を有することのある ベンゾフリル低級アルキル基を示し、nが0を示し、 R^3 が基 $-CHR^9R^{10}$ (R^9 及び R^{10} は前記一般式(1)における定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【0088】(17) R1、m及びRが前記一般式

(1)における定義に同じであり、 R^2 がベンゾフラン環上に置換基として低級アルキル基を有することのあるベンゾフリル低級アルキル基を示し、nが1を示し、A

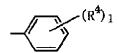
が低級アルキレン基を示し、 R^3 が基 $-CHR^9R^{10}$ (R^9 及び R^{10} は前記一般式(1)における定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【0089】(18) R1、m及びRが前記一般式

(1) における定義に同じであり、 R^2 がベンゾフラン環上に置換基として低級アルキル基を有することのあるベンゾフリル低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが基-B-O-(Bは前記一般式(1)における定義に同じ)を示し、 R^3 が基 $-CHR^9R^{10}(R^9$ 及び R^{10} は前記一般式(1)における定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【 0 0 9 0 】 (1 9) R¹、m及びRが前記一般式 (1) における定義に同じであり、R²が低級アルケニ ル基を示し、nが 0 を示し、R³が基

【0091】 【化14】



【0092】(R⁴及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0093】(20) R^1 、m及びRが前記一般式 (1) における定義に同じであり、 R^2 が低級アルケニル基を示し、nが1を示し、Aが低級アルキレン基を示し、 R^3 が基

[0094]

【化15】

【0095】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0096】(21) R^1 、m、 R^2 及びRが前記一般式 (1) における定義に同じであり、 R^2 が低級アルケニル基を示し、nが1を示し、Aが基-B-O-(Bは前記一般式 (1) における定義に同じ)を示し、 R^3 が基【0097】

【化16】

【 0 0 9 8 】 (R⁴及び 1 は前記一般式 (1) における 定義に同じ) である前記一般式 (1) で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0099】(22) R1、m及びRが前記一般式

(1)における定義に同じであり、 R^2 が低級アルケニル基を示し、nが0を示し、 R^3 が基 $-CHR^9R^{10}$ (R^9 及び R^{10} は前記一般式(1)における定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【0100】(23) R1、m及びRが前記一般式

(1)における定義に同じであり、 R^2 が低級アルケニル基を示し、nが1を示し、Aが低級アルキレン基を示し、 R^3 が基 $-CHR^9R^{10}$ (R^9 及び R^{10} は前記一般式(1)における定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【0101】(24) R^1 、m及びRが一般式(1) における定義に同じ。)を示し、 R^2 が低級アルケニル基を示し、nが1を示し、Aが基-B-O-(Bは前記一般式(1)における定義に同じ) R^3 が基 $-CHR^9R^{10}$ (R^9 及び R^{10} は前記一般式(1)における定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【0102】(25) R^1 、m及びRが前記一般式 (1)における定義に同じであり、 R^2 が低級アルコキ シ基置換低級アルキル基を示し、nが0を示し、 R^3 が

[0103]

【化17】

【0104】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0105】(26) R¹、m及びRが前記一般式(1) における完善に同じであり。R²が低級アルコ

(1)における定義に同じであり、 R^2 が低級アルコキシ基置換低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが低級アルキレン基を示し、 R^3 が基

[0106]

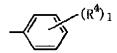
【化18】

【0107】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【O108】(27) R^1 、m及びRが前記一般式 (1) における定義に同じであり、 R^2 が低級アルコキ シ基置換低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが基 -B-O-(Bは前記一般式(1) における定義に同 じ)を示し、R3が基

[0109]

【化19】



【0110】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0111】(28) R1、m及びRが前記一般式

(1) における定義に同じであり、 R^2 が低級アルコキシ基置換低級アルキル基を示し、nが0を示し、 R^3 が基 $-CHR^9R^{10}$ (R^9 及び R^{10} は前記一般式(1)における定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【0112】(29) R1、m及びRが前記一般式

(1)における定義に同じであり、 R^2 が低級アルコキシ基置換低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが低級アルキレン基を示し、 R^3 が基 $-CHR^9R^{10}$ (R^9 及び R^{10} は前記一般式(1)における定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【 O 1 1 3 】 (3 O) R^1 、m及びRが前記一般式 (1) における定義に同じであり、 R^2 が低級アルコキシ基置換低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが基-B-O-(Bは前記一般式(1)における定義に同じ)を示し、 R^3 が基 $-CHR^9R^{10}$ (R^9 及び R^{10} は前記一般式(1)における定義に同じ)である前記一般式 (1)で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【 O 1 1 4 】 (3 1) R¹、m及びRが前記一般式 (1) における定義に同じであり、R²がシクロアルキ ル低級アルキル基を示し、nがOを示し、R³が基 【 O 1 1 5 】

【化20】

【0116】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0117】(32) R^1 、m及びRが前記一般式 (1) における定義に同じであり、 R^2 がシクロアルキ ル低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが低級アル キレン基を示し、 R^3 が基

[0118]

【化21】

$$-(\mathbb{R}^4)_1$$

【0119】(R⁴及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0120】(33) R1、m及びRが前記一般式

(1) における定義に同じであり、 R^2 がシクロアルキル低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが基-B0-(Bは前記一般式(1)における定義に同じ)を示し、 R^3 が基

[0121]

【化22】

【0122】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0123】(34) R¹、m及びRが前記一般式

(1)における定義に同じであり、 R^2 がシクロアルキル低級アルキル基を示し、nが0を示し、 R^3 が基-C HR^9R^{10} (R^9 及び R^{10} は前記一般式(1)における定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【0124】(35) R1、m及びRが前記一般式

(1)における定義に同じであり、 R^2 がシクロアルキル低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが低級アルキレン基を示し、 R^3 が基 $-CHR^9R^{10}$ (R^9 及び R^{10} は前記一般式(1)における定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【0125】(36) R1、m及びRが前記一般式

(1)における定義に同じであり、 R^2 がシクロアルキル低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが基-B-O-(Bは前記一般式(1)における定義に同じ)を示し、 R^3 が基-C H R^9 R^{10} R^9 R^{101} R^{101}

【0126】(37) R¹、m及びRが前記一般式

(1)における定義に同じであり、R゚がシクロアルケ ニル低級アルキル基を示し、nがOを示し、R゚が基

[0127]

【化23】

【0128】 (R^4 及び1は前記一般式(1) における 定義に同じ) である前記一般式(1) で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【0129】(38) R^1 、m、及びRが前記一般式 (1)における定義に同じであり、 R^2 がシクロアルケ ニル低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが低級ア ルキレン基を示し、 R^3 が基

[0130]

【化24】

【0131】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【O132】(39) R^1 、m及びRが前記一般式(1) における定義に同じであり、 R^2 がシクロアルケニル低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが基-B -O-(Bは前記一般式(1) における定義に同じ)を示し、 R^3 が基

[0133]

【化25】

【0134】(R^4 及び1は前記一般式(1)における 定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0135】(40) R^1 、m及びRが前記一般式 (1) における定義に同じであり、 R^2 がシクロアルケ ニル低級アルキル基を示し、nが0を示し、 R^3 が基ー CHR^3R^{10} (R^3 及び R^{10} は前記一般式(1)における

反応式-1

定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾ イミダゾール誘導体又はその塩。

【0136】 (41) R^1 、m及びRが前記一般式

(1)における定義に同じであり、 R^2 がシクロアルケニル低級アルキル基を示し、nが1を示し、Aが低級アルキレン基を示し、 R^3 が基 $-CHR^9R^{10}$ (R^9 及び R^{10} は前記一般式(1)における定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【0137】(42) R1、m及びRが前記一般式

(1)における定義に同じであり、 R^2 がシクロアルケニル低級アルキル基を示し、nが1を示し、nが1を示し、nが1を示し、Aが基-B-O-(Bは前記一般式(1)における定義に同じ)を示し、 R^3 が基 $-CHR^9R^{10}$ (R^9 及び R^{10} は前記一般式(1)における定義に同じ)である前記一般式(1)で表されるベンゾイミダゾール誘導体又はその塩。

【0138】(43)1-ベンジル-6-クロロ-2-{3-〔3-(2-エチル-1-イミダゾリル)プロポ キシ〕フェニルアミノカルボニル}ベンゾイミダゾール 又はその塩。

【0139】(44)1-(1-シクロヘキセニル)メチルー5,6-ジクロロー2-{3-[3-(1-イミダゾリル)プロポキシ]ベンジルアミノカルボニル}ベンゾイミダゾール又はその塩。

【0140】(45)1ーベンジルー6ークロロー2ー〔3ー(3ーチオモルホリノカルボニルプロポキシ)ベンジルアミノカルボニル〕ベンゾイミダゾール又はその塩。

【 0 1 4 1 】本発明の有効成分化合物(以下単に「本発明化合物」という)は、下記に示す種々の方法により製造することができる。

[0142]

【化26】

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{R^{2}} COOH \xrightarrow{\stackrel{R}{HN} + A \xrightarrow{} R^{3}} (3) \xrightarrow{(R^{1})_{m}} (R^{1})_{m} \xrightarrow{\stackrel{N}{\downarrow}} (R^{2})_{n} (1)$$

【0143】〔式中R、R¹、m、R²、R³、A及び n は前記に同じ。〕反応式-1で示される方法は、一般式 (2)のベンゾイミダゾール化合物 (カルボン酸)と一般式 (3)のアミンとを、通常のアミド結合生成反応にて反応させる方法である。酸アミド結合生成反応には公知のアミド結合生成反応の条件を容易に適用できる。例えば (イ)混合酸無水物法、即ちカルボン酸 (2)にア

ルキルハロ炭酸エステルを反応させて混合酸無水物とし、これにアミン(3)を反応させる方法、(ロ)活性エステル法、即ちカルボン酸(2)をpーニトロフェニルエステル、Nーヒドロキシコハク酸イミドエステル、1ーヒドロキシベンゾトリアゾールエステル等の活性エステルとし、これにアミン(3)を反応させる方法、

(ハ) カルボジイミド法、即ちカルボン酸(2) にアミ

ン(3)をジシクロヘキシルカルボジイミド、カルボニルジイミダゾール等の活性化剤の存在下に縮合反応させる方法、(二)その他の方法、例えばカルボン酸(2)を無水酢酸等の脱水剤によりカルボン酸無水物とし、これにアミン(3)を反応させる方法、カルボン酸(2)と低級アルコールとのエステルにアミン(3)を高温下に反応させる方法、カルボン酸(2)の酸ハロゲン化物、即ちカルボン酸ハライドにアミン(3)を反応させる方法等を挙げることができる。

【0144】上記混合酸無水物法(イ)において用いら れる混合酸無水物は、通常のショッテンーバウマン反応 と同様の反応により得られ、これを通常単離することな くアミン(3)と反応させることにより一般式(1)の 本発明化合物が製造される。上記ショッテンーバウマン 反応は塩基性化合物の存在下に行われる。用いられる塩 基性化合物としては、ショッテンーバウマン反応に慣用 の化合物例えばトリエチルアミン、トリメチルアミン、 ピリジン、ジメチルアニリン、1-メチル-2-ピロリ ジノン(NMP)、N-メチルモルホリン、1,5-ジ アザビシクロ[4.3.0]ノネン-5(DBN)、 1,8-ジアザビシクロ〔5.4.0〕ウンデセンー7 (DBU)、1,4-ジアザビシクロ〔2.2.2〕オ クタン (DABCO) 等の有機塩基、炭酸カリウム、炭 酸ナトリウム、炭酸水素カリウム、炭酸水素ナトリウム 等の無機塩基等が挙げられる。該反応は、通常-20~ 100℃程度、好ましくは0~50℃程度において行わ れ、反応時間は5分~10時間程度、好ましくは5分~ 2時間程度である。得られた混合酸無水物とアミン (3) との反応は通常-20~150℃程度、好ましく は10~50℃程度において行われ、反応時間は5分~ 10時間程度、好ましくは5分~5時間程度である。混 合酸無水物法は一般に溶媒中で行われる。用いられる溶 媒としては混合酸無水物法に慣用の溶媒がいずれも使用 可能であり、具体的にはクロロホルム、ジクロロメタ ン、ジクロロエタン等のハロゲン化炭化水素類、ベンゼ ン、p-クロロベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香 族炭化水素類、ジエチルエーテル、ジイソプロピルエー テル、テトラヒドロフラン、ジメトキシエタン等のエー テル類、酢酸メチル、酢酸エチル等のエステル類、N, N-ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、ア セトニトリル、ヘキサメチルリン酸トリアミド等の非プ ロトン性極性溶媒等又は之等の混合溶媒等が挙げられ る。混合酸無水物法において使用されるアルキルハロ炭 酸エステルとしては例えばクロロ蟻酸メチル、ブロモ蟻 酸メチル、クロロ蟻酸エチル、ブロモ蟻酸エチル、クロ ロ蟻酸イソブチル等が挙げられる。該法におけるカルボ ン酸(2)、アルキルハロ炭酸エステル及びアミン (3)の使用割合は、通常等モルずつとするのがよい が、アミン(3)に対してアルキルハロ炭酸エステル及

びカルボン酸(2)はそれぞれ1~1.5倍モル量程度

の範囲内で使用することができる。

【0145】また前記その他の方法(二)の内、カルボ ン酸ハライドにアミン(3)を反応させる方法を採用す る場合、該反応は塩基性化合物の存在下に、適当な溶媒 中で行われる。用いられる塩基性化合物としては、公知 のものを広く使用でき、例えば上記ショッテンーバウマ ン反応に用いられる塩基性化合物の他に、例えば水酸化 ナトリウム、水酸化カリウム、水素化ナトリウム、水素 化カリウム等を例示できる。また用いられる溶媒として は、例えば上記混合酸無水物法に用いられる溶媒の他 に、メタノール、エタノール、プロパノール、ブタノー ル、3-メトキシ-1-ブタノール、エチルセロソル ブ、メチルセロソルブ等のアルコール類、ピリジン、ア セトン、水等を例示できる。アミン(3)とカルボン酸 ハライドとの使用割合としては、特に限定がなく広い範 囲内で適宜選択でき、通常前者に対して後者を少なくと も等モル量程度、好ましくは等モル~5倍モル量程度用 いるのがよい。該反応は通常−20~180℃程度、好 ましくは0~150℃程度にて行われ、一般に5分~3 0時間程度で反応は完結する。

【0146】更に上記反応式-1に示すアミド結合生成 反応は、カルボン酸(2)とアミン(3)とを、フェニ ルホスフィン-2、2´ージチオジピリジン、ジフェニ ルホスフィニルクロリド、フェニル-N-フェニルホス ホラミドクロリデート、ジエチルクロロホスフェート、 シアノリン酸ジエチル、ジフェニルリン酸アジド、ビス (2-オキソ-3-オキサゾリジニル)ホスフィニック クロリド等のリン化合物の縮合剤の存在下に反応させる 方法によっても実施できる。

【0147】該反応は、上記カルボン酸ハライドにアミン(3)を反応させる方法で用いられる溶媒及び塩基性化合物の存在下に、通常-20~150℃程度、好ましくは0~100℃程度付近にて行われ、一般に5分~30時間程度にて反応は終了する。縮合剤及びカルボン酸(2)の使用量はアミン(3)に対して夫々少なくとも等モル量程度、好ましくは等モル~2倍モル量程度使用するのがよい。

【0148】また無溶媒下又は溶媒中、塩基性化合物の存在又は非存在下、カルボン酸(2)と低級アルコールとのエステル及びアミン(3)を反応させることによっても、上記反応式-1で示される反応が実施される。この反応は、通常室温~200℃、好ましくは室温~120℃付近にて、一般に30分~5時間程度にて終了する。アミン(3)の使用量は、カルボン酸(2)と低級アルコールとのエステルに対して少なくとも0.5倍モル、好ましくは0.5~6倍モル量とするのがよい。この反応における溶媒としては、前記カルボン酸ハライドにアミン(3)を反応させる方法において使用される溶媒をいずれも使用することができる。また塩基性化合物としては、前記カルボン酸ハライドにアミン(3)を反

応させる方法において使用される塩基性化合物をいずれも使用することができ、更にナトリウムメチラート、ナトリウムエチラート、カリウムメチラート、カリウムエチラート等のアルカリ金属アルコラート類を使用することもできる。

【0149】また適当な溶媒中、水素化アルミニウムリチウム、トリメチルアルミニウム等のアルミニウム化合物等の縮合剤とアミン(3)とを反応させた後、カルボン酸(2)と低級アルコールとのエステルとを反応させることによっても、上記反応式-1で示される反応が実施される。ここで使用される溶媒としては、例えばジオキサン、ジエチルエーテル、ジグライム、テトラヒドロフラン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素類、シクロヘキサン、ヘプタン、ヘキサン等の脂肪族炭化水素類等やこれらの混合溶媒等を例示できる。アミン(3)の使用量は、カルボン酸

(2)と低級アルコールとのエステルに対して少なくとも等モル、好ましくは等モル~5倍モル量とするのがよい。また縮合剤の使用量は、カルボン酸(2)と低級アルコールとのエステルに対して少なくとも等モル、好ましくは等モル~2倍モル量とするのがよい。縮合剤とアミン(3)との反応においては、該反応は通常−80~100℃付近で反応は進行し、一般に30分~20時間程度で反応は完結する。引続き行われるカルボン酸

(2)と低級アルコールとのエステルとの反応においては、該反応は通常室温~200℃、好ましくは室温~150℃付近にて進行し、一般に1~15時間程度で反応は完結する。

【0150】 【化27】 反応式-2

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{N} C \cdot N + (A) \xrightarrow{R} (R^{4})_{1}$$

$$(1 a)$$

$$R^{4b'} H (4)$$

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{N} C \cdot N + (A) \xrightarrow{R} (R^{4})_{1}$$

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{R} (R^{4})_{1}$$

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{R} (R^{4})_{1}$$

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{R} (R^{4})_{1}$$

【O151】〔式中R、 R^1 、m、 R^2 、A、n及び R^4 は前記に同じ。Xはハロゲン原子を示す。1 は1 又は 2を示す。 R^{4a} はハロゲン原子置換低級アルコキシ基を示す。 R^{4b} は基-N R^5 R^6 (R^5 及び R^6 は前記に同じ。)、イミダゾール環上に置換基として低級アルキル基を有することのある1-4 ミダゾリル基又は1, 2, 3, 4- テトラゾール環上に低級アルキル基を有することのある1, 2, 3, 4- テトラゾール-1-4 ル基を示す。 R^{4b} は基 $-O-A_1-N$ R^5 R^6 (A_1 、 R^5 及び R^6 は、前記に同じ。)、イミダゾール環上に置換基として低級アルキル基を有することのある1-4 ミダゾリル置換低級アルコキシ基又は1, 2, 3, 4- テトラゾール 環上に低級アルキル基を有することのある1, 2, 3, 4- テトラゾール 1 のある 1 の 1

化合物(1 a)と化合物(4)との反応は、一般に適当な不活性溶媒中、塩基性化合物の存在下又は非存在下にて行われる。用いられる不活性溶媒としては例えばベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素類、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジエチレングリコールジメチルエーテル等のエーテル類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素等のハロゲン化炭化水素類、メタノール、エタノール、イソプロパノール、ブタノール、 まを エーブタノール等の低級アルコール類、酢酸、酢酸エチル、アセトン、アセトニトリル、ピリジン、ジメチルスルホキシド、ジメチルホルムアミド、ヘキサメチルリン酸トリアミド又はこれらの混合溶媒等を挙げることができる。また塩基性化合物としては例えば炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素

カリウム等の炭酸塩、水酸化ナトリウム、水酸化カリウ ム等の金属水酸化物、水素化ナトリウム、カリウム、ナ トリウム、ナトリウムアミド、ナトリウムメチラート、 ナトリウムエチラート等の金属アルコラート、ピリジ ン、N-エチルジイソプロピルアミン、ジメチルアミノ ピリジン、トリエチルアミン、1,5-ジアザビシクロ 〔4.3.0〕ノネン-5(DBN)、1,8-ジアザ ビシクロ[5.4.0]ウンデセン-7(DBU)、 1,4-ジアザビシクロ〔2.2.2〕オクタン(DA BCO)等の有機塩基等を挙げることができる。化合物 (1a)と化合物(4)との使用割合としては、特に限 定がなく広い範囲で適宜選択すればよいが、前者に対し て後者を少なくとも等モル量程度、好ましくは等モル~ 10倍モル量程度用いるのがよい。該反応は通常0~2 00℃程度、好ましくは0~170℃程度にて行われ、 一般に30分~75時間程度で反応は終了する。該反応 系内には沃化ナトリウム、沃化カリウム等のアルカリ金 属ハロゲン化合物、銅粉等を添加してもよい。

【0152】 【化28】 反応式-3

$$(R^{1})_{\mathbf{m}} \xrightarrow{\stackrel{N}{\underset{R}{\overset{N}{\longrightarrow}}}} \overset{0}{\underset{R}{\overset{N}{\longrightarrow}}} \overset{(R^{4})_{1}}{\underset{R}{\overset{N}{\longrightarrow}}} \overset{(R^{$$

【0153】〔式中R、R¹、m、R²、A、n、R⁴、1'及びXは前記に同じ。R¹¹は低級アルキル基、ハロゲン原子置換低級アルキル基、カルボキシ置換低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル基置換低級アルキル基、水酸基置換低級アルキル基、イミダゾール環上に置換基として低級アルキル基を有することのあるイミダゾリル低級アルキル基、1,2,3,4ーテトラゾール環上に置換基として低級アルキル基を有することのある1,2,3,4ーテトラゾール低級アルキル基又は基一

 $A_1-(CO)p-NR^5R^6(A_1,p,R^5\mathcal{R}^6$ は前記に同じ)を示す。 $R^{4\circ}$ は、低級アルコキシ基、ハロゲン原子置換低級アルコキシ基、カルボキシ置換低級アルコキシ基、低級アルコキシ基、水酸基置換低級アルコキシ基、イミダゾール環上に置換基として低級アルキル基を有することのあるイミダゾリル低級アルコキシ基、1,2,3,4-テトラゾール環上に置換基として低級アルキル基を有することのある1,2,3,4-テトラゾリル低級アルコキシ基又は基 $-O-A_1-(CO)p-NR^5R^6(A_1,p,R^5\mathcal{R}^6)$ は前記に同じ)を示す。〕

化合物(1 c)と化合物(5)との反応は、前記反応式 -2における化合物(1 a)と化合物(4)との反応と 同様の条件下に行われる。

[0154]

【化29】

反応式-4

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{N} C \cdot N + A \xrightarrow{N} R^{4d}$$

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{R^{2}} (R^{4})_{1}$$

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{N} C \cdot N + A \xrightarrow{N} R^{4e}$$

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{R^{2}} (1 f)$$

【0155】〔式中R、 R^1 、m、 R^2 、A、n、 R^4 及 U1'は前記に同じ。U4 は低級アルコキシカルボニル 基置換低級アルコキシ基を示す。U4 はカルボキシ置換 低級アルコキシ基を示す。〕

化合物(1 e)を化合物(1 f)に導く反応は、適当な溶媒中又は無溶媒で、酸又は塩基性化合物の存在下に実施することができる。用いられる溶媒としては例えば水、メタノール、エタノール、イソプロパノール等の低級アルコール類、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン類、ジオキサン、テトラヒドロフラン、エチレングリコールジメチルエーテル等のエーテル類、酢酸、ギ酸等の脂肪酸類、之等の混合溶媒等を挙げることができる。酸としては例えば塩酸、硫酸、臭化水素酸等の鉱酸

やギ酸、酢酸、pートルエンスルホン酸等の芳香族スルホン酸等の有機酸等を挙げることができ、また塩基性化合物としては例えば炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等の金属炭酸塩や水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化カルシウム等の金属水酸化物等を挙げることができる。該反応は通常室温~200℃程度、好ましくは室温~150℃程度にて好適に進行し、一般に10分~25時間程度で終了する。

【 0 1 5 6 】化合物 (1 f) をエステル化して化合物 **反応式** - 5 (1e) に導く反応は、例えば塩酸、硫酸等の鉱酸、チオニルクロリド、オキシ塩化リン、五塩化リン、三塩化リン等のハロゲン化剤の存在下、原料化合物をメタノール、エタノール、イソプロパノール等のアルコール類と、通常 $0\sim150$ で、好ましくは $50\sim100$ でにて、 $1\sim10$ 時間程度反応させることにより行われる。【0157】 【化30】

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{N} C \cdot N \cdot (A)_{n} \times R^{4e}$$

$$(1 f)$$

$$HN \stackrel{R^{6}}{R^{6}} (6)$$

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{N} C \cdot N \cdot (A)_{n} \times R^{6e}$$

$$(1 g)$$

【0158】〔式中R、 R^1 、m、 R^2 、A、n、 R^4 、 1^1 、 R^4 °、 R^5 及び R^6 は前記に同じ。〕 化合物(1f)と化合物(6)との反応は、前記反応式-1における化合物(2)と化合物(3)との反応と同様の条件下に行われる。

【0159】 【化31】

反応式-6

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{N} C \cdot N + A \xrightarrow{n} NO_{2}$$

$$(1 h)$$

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{N} C \cdot N + A \xrightarrow{n} NO_{2}$$

$$(1 h)$$

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{N} R^{2}$$

$$(1 i)$$

【0160】〔式中R、 R^1 、m、 R^2 、A、n、 R^4 及U1'は前記に同じ。〕

化合物(1h)を還元して化合物(1i)を得る反応は、例えば(1)適当な溶媒中接触還元触媒を用いて還元するか又は(2)適当な不活性溶媒中、金属もしくは金属塩と酸又は金属もしくは金属塩とアルカリ金属水酸化物、硫化物、アンモニウム塩等との混合物等を還元剤として用いて還元することにより行われる。

【0161】(1)の還元触媒を用いる場合、使用される 溶媒としては、例えば水、酢酸、メタノール、エタノー ル、イソプロパノール等のアルコール類、ヘキサン、シクロヘキサン等の炭化水素類、ジオキサン、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、ジエチレングリコールジメチルエーテル等のエーテル類、酢酸エチル、酢酸メチル等のエステル類、N、Nージメチルホルムアミド等の非プロトン性極性溶媒等又はこれらの混合溶媒等が挙げられる。使用される接触還元触媒としては、例えばパラジウム、パラジウムー黒、パラジウムー炭素、白金、酸化白金、亜クロム酸銅、ラネーニッケル等が挙げられる。触媒は、出発原料に対して一般に0.02~1倍量程度用いるのがよい。反応温度は、通常-20~150℃付近、好ましくは0~100℃付近、水素圧は通常1~10気圧とするのがよく、該反応は一般に0.5~10時間程度で終了する。また該反応には塩酸等の酸を添加してもよい。

【0163】

【化32】

反応式ー7

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{R^{12}} (R^{4})_{1}'$$

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{R^{12}} (1 \text{ k})$$

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{R^{2}} (R^{4})_{1}'$$

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{R^{2}} (1 \text{ k})$$

【0164】〔式中R、 R^1 、m、 R^2 、A、n、 R^4 、1' 及びXは前記に同じ。 R^{7a} は水素原子、低級アルキル基、ピロリジニル低級アルカノイル基、イミダゾリル低級アルカノイル基又はハロゲン原子置換低級アルカノイル基を示す。 R^{12} は低級アルキル基を示す。 R^{13} はピロリジニル低級アルカノイル基、イミダゾリル低級アルカノイル基又はハロゲン原子置換低級アルカノイル基を示す。〕

化合物 (1 j) と化合物 (7) との反応は、前記反応式 -2における化合物 (1 a) と化合物 (4) との反応と 同様の条件下に行われる。

【0165】化合物(1j)と化合物(8)との反応は、前記反応式-1における化合物(2)と化合物(3)との反応と同様の条件下に行われる。

[0166]

【化33】

反応式-8

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{N} C_{N} \xrightarrow{R} (A)_{n} \xrightarrow{(R^{4})_{1}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - NHR^{5a}$$

$$(1 m)$$

$$R^{6a}X (9)$$

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{N} C_{N} \xrightarrow{R} (A)_{n} \xrightarrow{(R^{4})_{1}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(R^{4})_{1}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(R^{4})_{1}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{R^{5a}} (A)_{n} \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - N \xrightarrow{(A)_{n}} 0 - A_{1} - (C0)_{p} - A$$

【0167】〔式中R、 R^1 、m、 R^2 、A、n、 R^4 、1、 A_1 、p及びXは前記に同じ。 R^5 aは水素原子、低級アルキル基、置換基として低級アルキル基を有することのあるアミノ低級アルキル基又は水酸基置換低級アルキル基を示す。 R^6 aは低級アルキル基、置換基として低級アルキル基を有することのあるアミノ低級アルキル

基又は水酸基置換低級アルキル基を示す。〕

化合物(1 m)と化合物(9)との反応は、前記反応式-2における化合物(1 a)と化合物(4)との反応と同様の条件下に行われる。

【0168】 【化34】

反応式-9

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{N} C^{-} \xrightarrow{N} (A)_{n} \xrightarrow{(R^{4})_{1}} NHCO (CH_{2})_{3}X$$

$$(1 \circ)$$

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{N} C^{-} \xrightarrow{N} (A)_{n} \xrightarrow{(R^{4})_{1}} (R^{4})_{1}$$

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{N} C^{-} \xrightarrow{N} (A)_{n} \xrightarrow{(R^{4})_{1}} (R^{4})_{1}$$

【0169】〔式中R、 R^1 、m、A、n、 R^4 、1 \mathcal{D} びXは前記に同じ。〕

化合物 (1o) を化合物 (1p) に導く反応は、適当な溶媒中、塩基性化合物の存在下に行われる。ここで使用

される溶媒及び塩基性化合物は、前記反応式-2における化合物(1a)と化合物(4)との反応で用いた溶媒及び塩基性化合物をいずれも使用することができる。該反応は、通常 $0\sim150$ $^{\circ}$ 、好ましくは $0\sim100$ $^{\circ}$ 程度にて行われ、一般に30 $^{\circ}$ $^{\circ}$ 0時間程度で反応は終了する。

【0170】 【化35】

反応式-10

$$(R^{1})_{m} = \begin{pmatrix} 0 & (R^{4})_{1} & (R^{4})_{1} \\ R^{2} & (R^{14})_{n} & (R^{14})_{n} \\ & & (R^{14})_{n} & (R^{14})_{n} \\ & & & (R^{14})_{n} & (R^{14})_{n} \\ & & & (R^{14})_{n} & (R^{14})_{n} \\ & & & & (R^{14})_{n} & (R^{1$$

【0171】〔式中R、 R^1 、m、 R^2 、A、n、 R^4 及 U1'は前記に同じ。 X^1 及U2'はそれぞれハロゲン原子を示す。 R^{14} はオキソ基又は低級アルカノイル基を示す。 R^{14} はオキソ基又は低級アルカノイル基を示す。 R^{14} 0又は1~3の整数を示す。 R^{14} 0又は12を示す。 R^{14} 0少なくとも一つが基10 とも、11 とことに置換しているとき、12は基12 N13 になるものとする。〕

化合物(1 i)と化合物(10)との反応は、溶媒として水を使用してもよい以外は、前記反応式-2における化合物(1 a)と化合物(4)との反応と同様の条件下に行うことができる。

【0172】 【化36】

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{N} C_{-N} \xrightarrow{(A)_{n}} NH_{2}$$

$$(1 i)$$

$$R^{15}$$

$$(R^{17})_{r}$$

$$R^{16}$$

$$(11)$$

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{(R^{2})_{1}} (R^{4})_{1}$$

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{(R^{2})_{1}} (R^{17})_{r}$$

$$(R^{1})_{n} \xrightarrow{(R^{2})_{1}} (R^{17})_{r}$$

【0173】〔式中R、 R^1 、m、 R^2 、A、n、 R^4 、1 及びrは前記に同じ。 R^{15} 及び R^{16} はそれぞれ低級アルコキシ基を示す。 R^{17} は低級アルキル基を示す。〕

化合物(1 i)と化合物(1 1)との反応は、適当な溶媒中、酸の存在下に実施することができる。ここで使用される溶媒としては、例えば水、メタノール、エタノー

ル、イソプロパノール等の低級アルコール類、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン類、ジオキサン、テトラヒドロフラン、エチレングリコールジメチルエーテル等のエーテル類、酢酸、ギ酸等の脂肪酸、これらの混合溶媒等を挙げることができる。また使用される酸としては、例えば塩酸、硫酸、臭化水素酸等の鉱酸、ギ酸、酢酸、芳香族スルホン酸等の有機酸を挙げることができる。化合物(11)は、化合物(1i)に対して少なくとも等モル程度、好ましくは等モル~2倍モル量程度使用するのがよい。該反応は、通常室温~200℃程度、好ましくは室温~150℃程度にて好適に進行し、一般に0.5~5時間程度で終了する。

【0174】 【化37】 反応式-12

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{N} C \cdot N + (A)_{n} \times R^{4e}$$

$$(1 f)$$

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{N} C \cdot N + (A)_{n} \times R^{4e}$$

$$(1 f)$$

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{N} R^{2}$$

$$(1 s)$$

【0175】〔式中R、 R^1 、m、 R^2 、A、n、 R^4 、1 及び R^{46} は前記に同じ。 R^{4f} は水酸基置換低級アルコキシ基を示す。〕

化合物(1f)を化合物(1s)に導く還元反応は、水 素化還元剤を用いる還元法が好適に利用される。用いら れる水素化環元剤としては、例えば水素化アルミニウム リチウム、水素化硼素リチウム、水素化硼素ナトリウ ム、ジボラン、ボランーメチルサルファイドコンプレッ クス (Borane-methylsulfide complex) 等が挙げられ、 その使用量は原料化合物に対して少なくとも等モル、好 ましくは等モル~15倍モルの範囲である。この還元反 応は、通常適当な溶媒、例えば水、メタノール、エタノ ール、イソプロパノール等の低級アルコール類、テトラ ヒドロフラン、ジエチルエーテル、ジイソプロピルエー テル、ジグライム等のエーテル類やこれらの混合溶媒を 用い、通常約-60~150℃、好ましくは-30~1 00℃にて、約10分間~15時間程度で行われる。 尚、還元剤として水素化アルミニウムリチウム、ジボラ ン及びボランーメチルサルファイドコンプレックスを用 いた場合は、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、 ジイソプロピルエーテル、ジグライム等の無水の溶媒を 用いるのがよい。

【 0 1 7 6 】出発原料の化合物(2)は、例えば下記反応式-13及び反応式-14に示す方法により製造される。

【0177】 【化38】

【0178】〔式中 R^1 及びmは前記に同じ。 X^3 、 X^4 及び X^5 は、それぞれハロゲン原子を示す。 R^{18} は低級アルコキシ基を示す。 R^{19} は低級アルコキシ基を示す。 R^{20} は低級アルキル基を示す。 R^{2a} は水素原子及び前記 R^2 を示す。〕

化合物(12)と化合物(13)との反応は、適当な溶媒中、酸の存在下に実施することができる。ここで使用される溶媒としては、例えば水、メタノール、エタノール、イソプロパノール等の低級アルコール類、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン類、ジオキサン、テトラヒドロフラン、エチレングリコールジメチルエーテル等のエーテル類、酢酸、ギ酸等の脂肪酸、これらの混合溶媒等が挙げられる。また使用される酸としては、例えば塩酸、硫酸、臭化水素酸等の鉱酸、ギ酸、酢酸、pトルエンスルホン酸等の芳香族スルホン酸等の有機酸等が挙げられる。化合物(13)の使用量は、化合物(12)に対して通常少なくとも等モル、好ましくは等モル〜2倍モル量とするのがよい。該反応は通常室温〜200℃程度、好ましくは室温〜150℃程度にて好適に進行し、一般に0.5〜5時間程度で終了する。

【0179】化合物(14)と化合物(15)との反応は、前記反応式-2における化合物(1a)と化合物(4)との反応と同様の反応条件下に行われる。この場合、化合物(15)は溶媒として大過剰量使用するのがよい。

【0180】化合物(16)を化合物(2a)に導く反

応及び化合物(2a)を化合物(2b)に導く反応は、 前記反応式-4における化合物(1e)を化合物(1 f)に導く反応の内の加水分解反応と同様の反応条件下 に行われる。

【0181】化合物(12)と化合物(17)との反応は、前記化合物(12)と化合物(13)との反応と同様の反応条件下に行われる。

【0182】また、化合物(12)と化合物(17)と の反応は、適当な溶媒中、酸の存在又は非存在下、酸化 剤の存在下でも行われる。用いられる溶媒としては、例 えば水、メタノール、エタノール、イソプロパノール等 の低級アルコール類、ジオキサン、テトラヒドロフラ ン、エチレングリコールジメチルエーテル等のエーテル 類、酢酸、ギ酸等の脂肪酸、n-ヘキサン、ベンゼン、 トルエン等の芳香族炭化水素類、これらの混合溶媒等が 挙げられる。酸としては、前記化合物(12)と化合物 (13)との反応において用いられる酸をいずれも使用 することができる。また使用される酸化剤としては、例 えば沃素、ニトロベンゼン等のニトロ化合物、パラジウ ム炭素等の脱水素触媒等が挙げられる。化合物(17) の使用量は、化合物(12)に対して通常少なくとも等 モル、好ましくは等モル~3倍モル量とするのがよい。 また酸化剤の使用量は、化合物(12)に対して通常少 なくとも0.1倍モル、好ましくは0.1~2倍モル量 とするのがよい。該反応は通常室温~200℃程度、好 ましくは室温~150℃程度にて好適に進行し、一般に

10分~5時間程度で終了する。反応系内に酸化剤を存在させることにより、目的物である化合物(2a)を高収率、高純度で製造し得る。

【0183】 【化39】

反応式-14

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{N} COOR^{21} \xrightarrow{R^{2}X (18)} N COOR^{2}$$

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{R^{2}} (2 d)$$

【0184】〔式中 R^1 、m、 R^2 及びXは前記に同じ。 R^{21} は水素原子又は低級アルキル基を示す。〕 化合物(2c)と化合物(18)との反応は、前記反応式-2における化合物(1a)と化合物(4)との反応と同様の反応条件下に行われる。

【0185】出発原料の化合物(12)は、例えば下記に示す方法に従い製造される。

[0186]

【化40】

反応式-15

$$(R^1)_m$$
 (1.9) (20) $(R^2)_m$ (21) $(R^2)_m$ (1.2)

【0187】〔式中 R^1 、m、 R^{2a} 及びXは前記に同じ。〕

化合物(19)と化合物(20)との反応は、適当な溶媒中又は無溶媒下に行われる。ここで使用される溶媒としては、前記反応式-2における化合物(1a)と化合物(4)との反応で用いた溶媒をいずれも使用することができる。化合物(20)は化合物(19)に対して通常大過剰量使用するのがよい。該反応は通常0~150

【 0 1 8 8 】 化合物 (2 1) を化合物 (1 2) に導く反応は、前記反応式 - 6 における化合物 (1 h) と化合物 (1 i) に導く反応と同様の反応条件下に行われる。

[0189]

【化41】

反応式-16

$$NH_2$$
 1) $R^{2b}COX$ (23) NH_2 2) 還 元 $(R^1)_m$ $NHCH_2R^{2b}$ (2 2) R^2X (18) NH_2 $NHCH_2R^2$ $(R^1)_m$ $(1 2 a)$

【0190】〔式中R¹、m、R²及びXは前記に同じ。R^{2b}は、フェニル環上に置換基としてシアノ基及び低級アルコキシ基なる群より選ばれる基を有することのあるフェニル基、チエニル基、ベンゾフラン環上に置換基として低級アルキル基を有することのあるベンゾフリル基、シクロアルキル基又はシクロアルケニル基を示

す。〕

化合物(22)と化合物(23)との反応は、前記反応式-1における化合物(2)と化合物(3)の反応のうち、カルボン酸ハライドにアミンを反応させる方法と同様の条件下に行われる。引続き行われる還元は、前記反応式-12における化合物(1f)を化合物(1s)に

導く還元反応と同様の条件下に行われる。

【0191】化合物(22)と化合物(18)との反応 は、前記反応式-2における化合物(1a)と化合物 反応式-17 (4)との反応と同様の条件下に行われる。

[0192]

【化42】

【0193】〔式中R¹、R²及びXは前記に同じ。〕 化合物(24)と化合物(18)との反応は、前記反応 式-16の化合物(22)と化合物(18)との反応と 同様の条件下に行われる。

【0194】化合物(25)を化合物(12c)に導く 反応及び化合物(24)を化合物(12d)に導く反応 反応式-18 は、前記反応式-4における化合物(1e)を化合物 (1f)に導く反応と同様の反応条件下に行われる。

【0195】出発原料の化合物(3)は、例えば下記に示す方法に従い製造される。

[0196]

【化43】

$$(R^4)_{1'}$$
 $(A)_{1} - R^{22}$
 $(A)_{1} - R^{22}$

反応式-18において、R²²で示されるアミノ基に変換可能な基としては、例えばニトロ基、シアノ基、アジド基、フタルイミド基、ベンジルオキシカルボニルアミノ基等の還元や加水分解等の通常の変換手段でアミノ基に

導ける基を意味する。

【0198】化合物(3a)と化合物(4)との反応は、前記反応式-2における化合物(1a)と化合物(4)との反応と同様の条件下に行われる。

【0199】

【化44】

$$(R^{4})_{1'}$$

$$(A) n - R^{22}$$

$$R^{11}X (5)$$

$$R^{4c}$$

$$(3 d)$$

【0200】〔式中 R^4 、1′、A、n、 R^{22} 、 R^{11} 、 $X及び<math>R^{40}$ は前記に同じ。〕

化合物(3c)と化合物(5)との反応は、前記反応式 -3における化合物(1c)と化合物(5)との反応と 同様の条件下に行われる。

【0201】R²²が二トロ基を示す化合物(3a)、化合物(3b)、化合物(3c)及び化合物(3d)は、これらを還元することにより、対応するR²²がアミノ基である化合物(3a)、化合物(3b)、化合物(3c)及び化合物(3d)に誘導され得る。この還元反応は、例えば(1)適当な溶媒中接触還元触媒を用いて還元するか又は(2)適当な不活性溶媒中、金属もしくは金属塩と酸又は金属もしくは金属塩とアルカリ金属水酸化物、硫化物、アンモニウム塩等との混合物或いは水素化アルミニウムリチウム等の水素化還元剤等を還元剤として用いて還元することにより行われる。

【0202】(1)の還元触媒を用いる場合、使用される 溶媒としては例えば水、酢酸、メタノール、エタノー ル、イソプロパノール等のアルコール類、ヘキサン、シ クロヘキサン等の炭化水素類、ジオキサン、テトラヒド ロフラン、ジエチルエーテル、ジエチレングリコールジ メチルエーテル等のエーテル類、酢酸エチル、酢酸メチ ル等のエステル類、N, N-ジメチルホルムアミド等の 非プロトン性極性溶媒等又はこれらの混合溶媒等が挙げ られ、使用される接触還元触媒としては例えばパラジウ ム、パラジウムー黒、パラジウムー炭素、白金、酸化白 金、亜クロム酸銅、ラネーニッケル等が挙げられる。触 媒は出発原料に対して一般に○.○2~1倍量程度用い るのがよい。反応温度は通常−20~150℃付近、好 ましくは0~100℃付近、水素圧は通常1~10気圧 とするのがよく、該反応は一般に0.5~10時間程度 で終了する。また該反応には塩酸等の酸を添加してもよ

【0203】また(2)の方法を用いる場合、鉄、亜鉛、 錫もしくは塩化第一錫と塩酸、硫酸等の鉱酸、又は鉄、 硫酸第一鉄、亜鉛もしくは錫と水酸化ナトリウム等のア ルカリ金属水酸化物、硫化アンモニウム等の硫化物、ア ンモニア水、塩化アンモニウム等のアンモニウム塩との 混合物、或いは水素化アルミニウムリチウム等の水素化 還元剤が還元剤として用いられる。使用される不活性溶 媒としては、例えば水、酢酸、メタノール、エタノー ル、ジオキサン等を例示できる。還元剤として水素化ア ルミニウムリチウムを用いる場合は、溶媒としてジエチ ルエーテル、ジオキサン、テトラヒドロフラン、ジグラ イム等のエーテル類を使用するのが好ましい。上記還元 反応の条件としては、用いられる還元剤によって適宜選 択すればよく、例えば塩化第一錫と塩酸とを還元剤とし て用いる場合、有利には0~80℃付近、0.5~10 時間程度反応を行うのがよい。還元剤は、原料化合物に 対して少なくとも等モル量、通常は等モル~5倍モル量 用いられる。

【0204】 R^{22} がニトリル基を示す化合物(3a)、化合物(3b)、化合物(3c)及び化合物(3d)は、これらを還元することにより、対応する R^{22} がアミ

ノ基である化合物(3a)、化合物(3b)、化合物 (3c)及び化合物(3d)に誘導され得る。この還元 反応は、水素化還元剤を用いる還元法が好適に利用され る。用いられる水素化還元剤としては、例えば水素化ア ルミニウムリチウム、水素化硼素リチウム、水素化硼素 ナトリウム、ジボラン等が挙げられ、その使用量は原料 化合物に対して少なくとも等モル、好ましくは等モル~ 15倍モルの範囲である。この還元反応は、通常適当な 溶媒、例えば水、メタノール、エタノール、イソプロパ ノール等の低級アルコール類、テトラヒドロフラン、ジ エチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、ジグライム 等のエーテル類やこれらの混合溶媒等を用い、通常約一 60~150℃、好ましくは-30~100℃にて、約 10分間~15時間程度で行われる。尚、還元剤として 水素化アルミニウムリチウムやジボランを用いた場合 は、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、ジイソプ ロピルエーテル、ジグライム等の無水の溶媒を用いるの がよい。水素化還元剤として水素化硼素ナトリウムを用 いる際、塩化コバルト等の金属ハロゲン化物を反応系内 に添加すると、反応は有利に進行する。

【0205】R²²がフタルイミド基を示す化合物(3a)、化合物(3b)、化合物(3c)、化合物(3d)及び化合物(3e)は、これらをヒドラジンを反応させるか又は加水分解することにより、対応するR²²がアミノ基である化合物(3a)、化合物(3b)、化合物(3c)、化合物(3d)及び化合物(3e)に誘導され得る。ヒドラジンを反応させる際に使用される溶媒としては、水に加えて前記反応式-2における化合物(1a)と化合物(4)との反応に用いられる溶媒と同様のものを使用できる。該反応は、通常室温~120℃程度、好ましくは0~100℃程度で行われ、一般に0.5~15時間程度で終了する。ヒドラジンの使用量は、出発原料に対して少なくとも等モル量程度、好ましくは等モル~5倍モル量程度とするのがよい。

【0206】また上記加水分解反応は、適当な溶媒中又 は無溶媒で、酸又は塩基性化合物の存在下に実施するこ とができる。用いられる溶媒としては、例えば水、メタ ノール、エタノール、イソプロパノール等の低級アルコ ール類、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン類、 ジオキサン、テトラヒドロフラン、エチレングリコール ジメチルエーテル等のエーテル類、酢酸、ギ酸等の脂肪 酸類、之等の混合溶媒等を挙げることができる。酸とし ては例えば塩酸、硫酸、臭化水素酸等の鉱酸やギ酸、酢 酸、pートルエンスルホン酸等の芳香族スルホン酸等の 有機酸等を挙げることができ、また塩基性化合物として は、例えば炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等の金属炭酸 塩や水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化カルシ ウム、水酸化リチウム等の金属水酸化物等を挙げること ができる。該反応は、通常室温~200℃程度、好まし くは室温~150℃程度にて好適に進行し、一般に10

分~25時間程度で終了する。

【0207】R²²がベンジルオキシカルボニルアミノ基を示す化合物(3a)、化合物(3b)、化合物(3c)及び化合物(3d)は、前記R²²がニトロ基を示す化合物の接触還元触媒を用いて還元する方法と同様の条件下に還元して、対応するR²²がアミノ基である化合物(3a)、化合物(3b)、化合物(3c)及び化合物(3d)に誘導され得る。

【0208】R²²がアジド基を示す化合物(3a)、化 反応式-20 合物(3 b)、化合物(3 c)及び化合物(3 d)は、これらを前記ニトロ基の還元の内、接触還元触媒を用いる還元又はニトリル基の還元と同様の条件下に還元することにより、対応する R^{22} がアミノ基である化合物(3 a)、化合物(3 b)、化合物(3 c)及び化合物(3 d)に誘導され得る。

【0209】 【化45】

$$(\mathbb{R}^{4})_{1}$$

$$(2 6)$$

$$(2 7)$$

$$(\mathbb{R}^{4})_{1}$$

$$(\mathbb{R}^{4})_{1}$$

$$(\mathbb{R}^{4})_{1}$$

$$(\mathbb{R}^{4})_{1}$$

$$(\mathbb{R}^{4})_{1}$$

$$(\mathbb{R}^{4})_{1}$$

$$(\mathbb{R}^{4})_{2}$$

$$(\mathbb{R}^{4})_{3}$$

$$(R^4)_1$$
 $(R^4)_1$ $(R^4$

【0210】〔式中R⁴及び1は、前記に同じ。R²⁸は 低級アルキル基を示す。〕

化合物 (26) を化合物 (27) に導く反応は、前記反応式-12における化合物 (1f) を化合物 (1s) に 導く反応と同様の条件下に行われる。

【0211】化合物(27)と化合物(28)との反応は、例えば適当な溶媒中、ジエチルアゾジカルボキシレート、ジブチルアゾジカルボキシレート等のジアルキルアゾジカルボキシレート類、1,1'ーアゾジカルボニルジ(ピペリジン)等のアゾジカルボキシアミド類及びトリアルキルホスフィン、トリアリールホスフィン等のリン化合物の存在下に行われる。使用される溶媒としては、例えばテトラヒドロフラン、1,2ージメトキシエタン、ジエチルエーテル、ジイソプロピルエーテル、ジ

グライム等のエーテル類、ベンゼン、トルエン等の芳香 族炭化水素類又は之等の混合溶媒等が挙げられる。ジア ルキルアゾジカルボキシレート類、アゾジカルボキシア ミド類、リン化合物及び化合物(28)は、一般式(2 7)の化合物に対してそれぞれ少なくとも等モル程度、 好ましくは1~2倍モル程度用いるのがよい。該反応 は、通常-20~100℃、好ましくは-20~50℃ にて進行し、一般に0.5~30時間で反応は終了す る。

【0212】化合物(29)と化合物(30)との反応は前記反応式-1における化合物(2)と化合物(3)との反応と同様の条件下に行われる。

[0213]

【化46】

反応式-21

$$(R^{1})_{m} \xrightarrow{\stackrel{N}{\underset{R}{\overset{N}{\longrightarrow}}}} (A \xrightarrow{R} R^{3} \xrightarrow{R^{a}X (31)} (R^{1})_{m} \xrightarrow{\stackrel{N}{\underset{R}{\overset{N}{\longrightarrow}}}} (R^{2} \xrightarrow{R^{2}} (1 t)$$

【0214】〔式中 R^1 、m、 R^2 、A、n、 R^3 及びXは前記に同じ。 R^a は低級アルキル基を示す。〕 化合物(1t)と化合物(31)との反応は、前記反応式-2における化合物(1a)と化合物(4)との反応と同様の条件下に行われる。

【0215】一般式(1)の化合物において、R⁵及びR⁶が結合する窒素原子と共に窒素原子を介して互いに結合して5~6員の飽和複素環を形成する場合、該化合物(1)を、前記反応式-7における化合物(1j)と化合物(7)との反応と同様の条件下に一般式 R²⁴X(R²⁴は低級アルキル基又はフェニル低級アルキル基を示す。Xは前記に同じ。)で表される化合物と反応させて、R⁵及びR⁶が結合する窒素原子と共に窒素原子(該窒素原子上には低級アルキル基又はフェニル低級アルキル基が置換している)を介して互いに結合して形成した5~6員の飽和複素環である一般式(1)の化合物に誘導することができる。

【0216】一般式(1)の化合物において、R⁷及びR⁸が結合する窒素原子と共に窒素原子を介して互いに結合して5~6員の飽和複素環を形成する場合、該化合物(1)を、前記反応式-7の化合物(1j)と化合物(8)との反応と同様の条件下に一般式 R²⁵OH(R²⁵は低級アルカノイル基を示す。)で表される化合物と反応させて、R⁷及びR⁸が結合する窒素原子(該窒素原子上には低級アルカノイル基が置換している)を介して互いに結合して形成した5~6員の飽和複素環である一般式(1)の化合物に誘導することができる。

【0217】本発明の化合物(1)の内、酸性基を有する化合物は、薬理的に許容し得る塩基性化合物と塩を形成し得る。かかる塩基性化合物としては、例えば水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化リチウム、水酸化カルシウム等の金属水酸化物、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウム等のアルカリ金属炭酸塩又は重炭酸塩、ナトリウムメチラート、カリウムエチラート等のアルカリ金属アルコラート等を例示することができる。また、本発明の化合物(1)中、塩基性を有する化合物は、通常の薬理的に許容される酸と容易に塩を形成し得る。かかる酸としては、例えば硫酸、硝酸、塩酸、臭化水素酸等の無機酸、酢酸、pートルエンスルホン酸、エタンスルホン酸、シュウ酸、マレイン酸、フマル酸、クエン酸、

コハク酸、安息香酸等の有機酸を例示できる。之等の塩 もまた遊離形態の化合物(1)と同様に本発明において 有効成分化合物として用いることができる。尚、上記化 合物(1)には、立体異性体、光学異性体が包含される が、之等も同様に有効成分化合物として用いることがで きる。

【0218】上記各反応式に示される方法により得られる目的とする化合物は、通常の分離手段により反応系内より分離され、更に精製することができる。この分離及び精製手段としては、例えば蒸留法、再結晶法、カラムクロマトグラフィー、イオン交換クロマトグラフィー、ゲルクロマトグラフィー、親和クロマトグラフィー、プレパラティブ薄層クロマトグラフィー、溶媒抽出法等を採用できる。

【0219】本発明の化合物を医薬として使用する場 合、通常一般的な医薬製剤の形態で用いられる。製剤は 通常使用される充填剤、増量剤、結合剤、付湿剤、崩壊 剤、表面活性剤、滑沢剤等の希釈剤あるいは賦形剤を用 いて調製される。この医薬製剤としては各種の形態が治 療目的に応じて選択でき、その代表的なものとして錠 剤、丸剤、散剤、液剤、懸濁剤、乳剤、顆粒剤、カプセ ル剤、坐剤、注射剤(液剤、懸濁剤等)等が挙げられ る。錠剤の形態に成形するに際しては、担体としてこの 分野で従来よりよく知られている各種のものを広く使用 することができる。その例としては、例えば乳糖、白 糖、塩化ナトリウム、ブドウ糖、尿素、デンプン、炭酸 カルシウム、カオリン、結晶セルロース、ケイ酸等の賦 形剤、水、エタノール、プロパノール、単シロップ、ブ ドウ糖液、デンプン液、ゼラチン溶液、カルボキシメチ ルセルロース、セラック、メチルセルロース、リン酸カ リウム、ポリビニルピロリドン等の結合剤、乾燥デンプ ン、アルギン酸ナトリウム、カンテン末、ラミナラン 末、炭酸水素ナトリウム、炭酸カルシウム、ポリオキシ エチレンソルビタン脂肪酸エステル類、ラウリル硫酸ナ トリウム、ステアリン酸モノグリセリド、デンプン、乳 糖等の崩壊剤、白糖、ステアリン、カカオバター、水素 添加油等の崩壊抑制剤、第4級アンモニウム塩基、ラウ リル硫酸ナトリウム等の吸収促進剤、グリセリン、デン プン等の保湿剤、デンプン、乳糖、カオリン、ベントナ イト、コロイド状ケイ酸等の吸着剤、精製タルク、ステ

アリン酸塩、ホウ酸末、ポリエチレングリコール等の滑 沢剤等を使用できる。さらに錠剤は必要に応じ通常の剤 皮を施した錠剤、例えば糖衣錠、ゼラチン被包錠、腸溶 被錠、フィルムコーティング錠あるいは二重錠、多層錠 とすることができる。丸剤の形態に成形するに際して は、担体としてこの分野で従来公知のものを広く使用で きる。その例としては、例えばブドウ糖、乳糖、デンプ ン、カカオ脂、硬化植物油、カオリン、タルク等の賦形 剤、アラビアゴム末、トラガント末、ゼラチン、エタノ ール等の結合剤、ラミナラン、カンテン等の崩壊剤等を 使用できる。坐剤の形態に成形するに際しては、担体と して従来公知のものを広く使用できる。その例として は、例えばポリエチレングリコール、カカオ脂、高級ア ルコール、高級アルコールのエステル類、ゼラチン、半 合成グリセライド等を挙げることができる。カプセル剤 は常法に従い通常有効成分化合物を上記で例示した各種 の担体と混合して硬質ゼラチンカプセル、軟質カプセル 等に充填して調製される。注射剤として調製される場 合、液剤、乳剤及び懸濁剤は殺菌され、且つ血液と等張 であるのが好ましく、これらの形態に成形するに際して は、希釈剤としてこの分野において慣用されているもの をすべて使用でき、例えば水、エチルアルコール、マク ロゴール、プロピレングリコール、エトキシ化イソステ アリルアルコール、ポリオキシ化イソステアリルアルコ ール、ポリオキシエチレンソルビタン脂肪酸エステル類 等を使用できる。なお、この場合等張性の溶液を調製す るに充分な量の食塩、ブドウ糖あるいはグリセリンを医 薬製剤中に含有せしめてもよく、また通常の溶解補助 剤、緩衝剤、無痛化剤等を添加してもよい。更に必要に 応じて着色剤、保存剤、香料、風味剤、甘味剤等や他の 医薬品を医薬製剤中に含有させることもできる。

【0220】本発明の医薬製剤中に含有されるべき有効成分化合物の量としては、特に限定されず広範囲から適宜選択されるが、通常製剤組成物中に約1~70重量%、好ましくは約5~50重量%とするのがよい。

【0221】本発明の医薬製剤の投与方法は特に制限はなく、各種製剤形態、患者の年齢、性別その他の条件、疾患の程度等に応じた方法で投与される。例えば錠剤、丸剤、液剤、懸濁剤、乳剤、顆粒剤及びカプセル剤の場合には、経口投与される。また注射剤の場合には単独で又はブドウ糖、アミノ酸等の通常の補液と混合して静脈内投与され、更に必要に応じて単独で筋肉内、皮内、皮下もしくは腹腔内投与される。坐剤の場合には直腸内投与される。

【0222】本発明医薬製剤の投与量は、用法、患者の年齢、性別その他の条件、疾患の程度等により適宜選択されるが、通常有効成分化合物の量が、1日当り体重1kg当り、約0.6~50mg程度とするのが良い。

また投与単位形態の製剤中には有効成分化合物が約10~1000mgの範囲で含有されるのが望ましい。

【0223】本発明の外用剤中に配合される有効成分化合物の量としては、特に制限がなく広い範囲内から適宜選択され得るが、通常外用剤中に0.01~20重量%程度、好ましくは0.1~5重量%程度となるように配合するのがよい。

【0224】本発明で用いられる基剤としては、それ自 体薬効を示さないものである限り、この分野で従来公知 の油性基剤や水溶性基剤を広く使用できる。油性基剤と しては、具体的にはラッカセイ油、ゴム油、ダイズ油、 トウモロコシ油、ナタネ油、メンジツ油、ヒマシ油、ツ バキ油、ヤシ油、オリーブ油、カカオ油、ラノリン脂、 牛脂、スクワラン、羊毛脂等の油脂類;これらの油脂類 に水素添加等の化学変化を行って改質したもの; ワセリ ン、パラフィン、シリコン油等の鉱物油;イソプロピル ミリステート、nーブチルミリステート、イソプロピル リノレート、セチルリシノレート、ステアリルリシノレ ート、ジエチルセバケート、ジイソプロピルアジペー ト、セチルアルコール、ステアリルアルコール、サラシ ミツロウ、ゲイロウ、木ロウ等の高級脂肪酸エステル、 高級脂肪酸アルコール及びワックス類; ステアリン酸、 オレイン酸、パルミチン酸等の高級脂肪族酸;炭素数1 2~18の天然の飽和脂肪酸のモノ、ジ、トリグリセラ イドの混合物等を例示できる。これらのうち、上記各種 の植物油や上記モノ、ジ、トリグリセライドの混合物が 特に好適である。また、水溶性基剤としては、具体的に はポリエチレングリコール、プロピレングリコール、グ リセリン、グリセロゼラチン、メチルセルロース、ヒド ロキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロー ス、ヒドロキシプロピルセルロース、ヒドロキシプロピ ルメチルセルロース、ヒドロキシピニルポリマー、ポリ ビニルアルコール等を例示できる。本発明では、これら 基剤を1種単独で使用してもよいし、2種以上混合して 使用してもよい。

【0225】本発明の外用剤には、慣用の添加剤、例えば水、界面活性剤、ゲル化剤、保存剤、抗酸化剤、緩衝剤、pH調整剤、湿潤剤、防腐剤、着色剤、芳香剤等を必要に応じて適宜添加することができる。

【0226】本発明の外用剤の形態は、特に制限されないが、軟膏、クリーム、ローション、乳液及びゲルの形態が好ましく、これらの形態は、常法に従って調製できる。

[0227]

【実施例】以下に製剤例、参考例、実施例及び薬理試験 例を掲げて、本発明をより一層明らかにする。

[0228]

カルボニル) プロポキシ〕ベンジルアミノカルボニル} ベンゾ	
イミダゾール	150g
アビセル(商標名、旭化成社製)	$40\mathrm{g}$
コーンスターチ	30g
ステアリン酸マグネシウム	2 g
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	10g
ポリエチレングリコールー6000	3 g
ヒマシ油	$40\mathrm{g}$
エタノール	40g

本発明有効成分化合物、アビセル、コーンスターチ及び ステアリン酸マグネシウムを混合研磨後、糖衣R10m mのキネで打錠する。得られた錠剤をヒドロキシプロピ ルメチルセルロース、ポリエチレングリコールー600 0、ヒマシ油及びエタノールからなるフィルムコーティング剤で被覆を行い、フィルムコーティング錠を製造する

[0229]

製剤例2

1-ベンジル-6-クロロ-2-〔3-{4-〔(1-イソプ ロピル-1, 2, 3, 4-テトラゾール-5-イル)メトキシ〕 フェノキシ} プロピルアミノカルボニル〕 ベンゾイミダゾール 150g クエン酸 1.0g ラクトース 33.5g リン酸二カルシウム 70.0g プルロニックF-68 30.0g ラウリル硫酸ナトリウム 15.0g ポリビニルピロリドン 15.0g ポリエチレングリコール(カルボワックス1500) 4.5g ポリエチレングリコール(カルボワックス6000) 45.0g コーンスターチ 30.0g 乾燥ステアリン酸ナトリウム 3. 0g 乾燥ステアリン酸マグネシウム 3.0g エタノール 適量

本発明有効成分化合物、クエン酸、ラクトース、リン酸 ニカルシウム、プルロニックF-68及びラウリル硫酸 ナトリウムを混合する。

【0230】上記混合物をNo.60スクリーンでふるい、ポリビニルピロリドン、カルボワックス1500及び同6000を含むアルコール製溶液で湿式粒状化する。必要に応じてアルコールを添加して粉末をペースト状塊にする。コーンスターチを添加し、均一な粒子が形成されるまで混合を続ける。混合物をNo.10スクリーンを通過させ、トレイに入れ、100℃のオープンで12~14時間乾燥する。乾燥粒子をNo.16スクリ

ーンでふるい、乾燥ラウリル硫酸ナトリウム及び乾燥ス テアリン酸マグネシウムを加えて混合し、打錠機で所望 の形状に圧縮する。

【0231】上記の芯部をワニスで処理し、タルクを散布し、湿気の吸収を防止する。芯部の周囲に下塗り層を被覆する。内服用のために充分な回数のワニス被覆を行う。錠剤を完全に丸く且つ平滑にするために更に下塗り層及び平滑被覆が適用される。所望の色合が得られるまで着色被覆を行う。乾燥後、被覆錠剤を磨いて均一な光沢の錠剤にする。

[0232]

製剤例3

1-ベンジル-6-クロロ-2-{4-[3-(イミダゾール-1 ーイル) プロポキシ〕 - 3 - メトキシベンジルアミノカルボニル} ベンゾイミダゾール g 0.3g ポリエチレングリコール(分子量:4000) 塩化ナトリウム 0.9g ポリオキシエチレンーソルビタンモノオレエート 0.4gメタ重亜硫酸ナトリウム 0.1g メチルーパラベン 0.18g プロピルーパラベン 0.02g

注射用蒸留水

上記パラベン類、メタ重亜硫酸ナトリウム及び塩化ナトリウムを撹拌しながら80℃で上記の約半量の蒸留水に溶解させる。得られた溶液を40℃まで冷却し、本発明の有効成分化合物、次いでポリエチレングリコール及びポリオキシエチレンソルビタンモノオレエートを、上記溶液中に溶解させる。次にその溶液に注射用蒸留水を加えて最終の容量に調製し、適当なフィルターペーパーを用いて滅菌沪過することにより滅菌して、注射剤を調製する。

【0233】参考例1

メチル 5,6-ジクロロベンゾイミダゾールー2ーカルボキシレート700mg、炭酸カリウム800mg及びジメチルホルムアミド30m1の混合物に4ーメトキシベンジルクロリド0.4m1を加え、室温にて2時間撹拌した。反応混合物を水にあけ、酢酸エチルにて抽出した。硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:ジクロロメタン)にて精製して、700mgのメチル 1-(4-メトキシベンジル)-5,6-ジクロロベンゾイミダゾールー2-カルボキシレートを得た。

【0234】褐色固体

¹H-NMR (CDC1₃) δ ppm: 3. 77 (3H, s), 4. 04 (3H, s), 5. 77 (2H, s), 6. 83 (2H, d, J=8Hz), 7. 10 (2H, d, J=8Hz), 7. 55 (1H, s), 7. 98 (1H, s).

【0235】参考例2

1ーベンジルー6ークロロー2ートリクロロメチルベン ゾイミダゾール5g及び炭酸カリウム7.7gの50m 1メタノール懸濁液を24時間加熱還流した。反応液を 沪過後、沪液を減圧留去した。残渣をクロロホルムに溶 かし不溶物を沪去後、溶媒を留去した。得られた残渣を アセトン50m1に溶かしpートルエンスルホン酸1gを加え、2時間加熱還流した。溶媒を減圧留去し、得られた残渣をクロロホルムに溶かし、水及び飽和炭酸水素 ナトリウムで洗浄した。硫酸マグネシウムにて乾燥後、得られた残渣をジイソプロピルエーテルー酢酸エチルより再結晶して、2.84gのメチル 1ーベンジルー6ークロロベンゾイミダゾールー2ーカルボキシレートを 得た。

【0236】淡褐色粉末状

mp. 184~186℃.

【0237】参考例3

2-ベンジルアミノー4-クロロアニリン20gの100 m 1 酢酸溶液に $20\sim25$ $\mathbb C$ でo - メチルートリクロロアセトイミダート15 m 1 を滴下し、室温にて3時間撹拌後、反応液に水を加え、析出晶を沪取し、29.6gの1 - ベンジル-6 - クロロ-2 - トリクロロメチルベンゾイミダゾールを得た。

10.0m1

【0238】淡褐色粉末状

¹H-NMR (DMSO- d_6) δ ppm: 5. 94 (2 H, s), 7. 04 (2H, d, J=6. 5Hz), 7. 25-7. 5 (5H, m), 7. 88 (1H, d, J=9Hz),

【0239】参考例4

2,4-ジクロロニトロベンゼン100gの230m1ベンジルアミン溶液を60~70℃で16時間加熱撹拌した。反応液に水を加え、析出晶を沪取し、130.4gの黄色粉末状の2-ベンジルアミノー4ークロロニトロベンゼンを得た。次に、2-ベンジルアミノー4ークロロニトロベンゼン81gのエタノール100m1及び濃塩酸250m1溶液に室温下4回に分けて塩化第1錫1水和物210gを加え、70℃で1時間加熱反応した。反応液を氷冷し析出晶を沪取した。得られた結晶を酢酸エチルに溶かし、炭酸カリウム水溶液で中和、沪過後、水洗、硫酸マグネシウム乾燥後、溶媒を留去して、59.8gの2-ベンジルアミノー4ークロロアニリンを得た。

【0240】淡褐色油状

 $^{1}H-NMR$ (CDC l_{3}) δ ppm: 3. 3 (2H, br), 4. 27 (2H, s), 6. 63 (3H, s), 7. 3-7. 45 (5H, m).

【0241】参考例5

2-アミノー4-シアノアニリン4.6g、ジメチルホルムアミド100m1、及び炭酸カリウム4.8gの混合物を氷冷撹拌下、ベンジルブロマイド5.9gを加え、次いで4時間室温にて撹拌した。反応混合物を水にあけ、酢酸エチルにて抽出後、硫酸ナトリウムにて乾燥した。溶媒を留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:ジクロロメタン)にて精製して、4.2gの4-アミノー3-ベンジルアミノベンゾニトリルを得た。

【0242】淡黄色固体

 1 H-NMR (CDC $_{1_{3}}$) δppm: 3. 6 (1H, br), 3. 8 (2H, br), 4. 29 (2H, d, J=4. 5Hz), 6. 7 (1H, d, J=8Hz), 6. 87 (1H, d, J=1. 5Hz), 7. 03 (1H, m), 7. 3-7. 4 (5H, m).

【0243】参考例6

4-アミノー3-ベンジルアミノベンゾニトリル2.0 gに硫酸10mlを加え、室温で終夜撹拌した。反応液に10%水酸化カリウム水溶液をpH試験紙で確認しながら加えて中性とし、酢酸エチルで抽出した。硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去し、1.9gの4-アミノー3-ベンジルアミノベンズアミドを得た。

【0244】褐色カラメル状

 $^{1}H-NMR (CDC1_{3}) \delta ppm: 3.52 (1H, brs), 3.70 (2H, brs), 4.34 (2)$

H, s)、5.65(2H, brs)、6.71(1 H、d、J=8Hz)、7.1-7.5(7H, m)。 【0245】参考例7

5-クロロ-2-ニトロアニリン17.2g、ジクロロメタン200m1及びピリジン7.9gの混合物に0℃で2-テノイルクロリド14.7gを滴下し、室温にて2時間撹拌した。反応液に水を加え、ジクロロメタンにて抽出した。硫酸ナトリウムにて乾燥後、溶媒を留去し26.5gの黄色粉末状の5-クロロー2-ニトローNーテノイルアニリンを得た。

【0246】次に5-200-2-2-1トロ-N-7ノイルアニリン2.83gをテトラヒドロフラン10m1に溶かし、この溶液を水素化アルミニウムリチウム2.1gのテトラヒドロフラン100m1溶液中に0℃で徐々に滴下した。滴下終了後0℃で1時間、更に室温で3時間撹拌した。反応液に水2m1を注意しながら徐々に加え、次に10%水酸化カリウム水溶液2m1を加え、更に水4m1を加え、析出する無機物を沪去した。沪液を濃縮して得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:ジクロロメタン)にて精製して、 $1.4g04-200-2-(2-4\pi2)$ アニリンを得た。

【0247】黒色油状

 $^{1}H-NMR (CDC1_{3}) \delta ppm: 3.30 (2H, brs), 3.82 (1H, brs), 4.47 (2H, brs), 6.6-6.7 (3H, m), 6.95-7.05 (2H, m), 7.24 (1H, d, J=1Hz).$

【0248】参考例8

1-[3-(3-h)2] プロピル] イミダ ゾール7. 25g、エタノール40ml及び10%パラジウムー炭素200mgの混合物を55 C、 $4kg/cm^2$ の条件で2時間接触還元した。触媒を沪去し、沪液を濃縮して得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:ジクロロメタン:メタノール=95:5v/v)にて精製して、6g01-[3-(3-r)2] アミノフェノキシ)プロピル] イミダゾールを得た。

【0249】無色油状

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm: 2. 1-2. 3 (2H, m), 3. 6-3. 8 (2H, br), 3. 8 7 (2H, t, J=5. 5Hz), 4. 17 (2H, t, J=7Hz), 6. 2-6. 4 (3H, m), 6. 92 (1H, s), 7. 0-7. 1 (2H, m), 7. 48 (1H, s),

【0250】参考例9

水素化アルミニウムリチウム 1.7 gのテトラヒドロフラン 100m1 懸濁液に1-(4-シアノフェニル)-2-エチルイミダゾール3gを加え、5時間加熱還流した。反応混合物を氷冷撹拌下、水1.7 m <math>1 及び 10% 水酸化カリウム水溶液 1.7m1、更に水5m1を加

え、室温1時間撹拌した。反応混合物を沪過し、得られた沪液を濃縮して、2.8gの1-(4-アミノメチルフェニル)-2-エチルイミダゾールを得た。

【0251】黄色油状

【0252】参考例10

N一ベンジルオキシカルボニル-3-(3-ジメチルアミノプロポキシ)ベンジルアミン19.3g、エタノール200m1及び10%パラジウムー炭素2gの混合物を1気圧水素下、室温にて2時間加水素分解した。触媒を沪去後、沪液を濃縮して、11.2gの3-(3-ジメチルアミノプロポキシ)ベンジルアミンを得た。

【0253】淡黄色油状

¹H-NMR (CDC1₃) δ ppm: 1. 96 (2H, m), 2. 26 (6H, s), 2. 47 (2H, t, J = 7Hz), 3. 83 (2H, s), 4. 02 (2H, t, J=6.5Hz), 6. 75-6. 9 (3H, m), 7. 22 (1H, d, J=8Hz).

【0254】参考例11

 $N-\{3-[3-(1-4+2)]$ プロポキシ] ベンジル $\}$ フタールイミド1.6g、エタノール100m 1及びヒドラジン水和物0.3gの混合物を2時間加熱 還流した。室温まで放冷した後、析出する結晶を沪去した。沪液を濃縮して得られた残留物をイソプロピルアルコールで希釈して不溶物を沪去し、沪液を濃縮して、970mgの1-[3-(3-7+2)] プロピル] イミダゾールを得た。

【0255】無色油状

¹H-NMR (CDC1₃) δ ppm: 2. 22 (2H, m), 3. 85 (2H, s), 3. 91 (2H, t, J = 6Hz), 4. 19 (2H, t, J=7Hz), 6. 76 (1H, d, J=8Hz), 6. 83-7. 0 (3H, m), 7. 05 (1H, s), 7. 26 (1H, m), 7. 47 (1H, m),

【0256】参考例12

3-〔3-(1-イミダゾリル)プロポキシ〕ベンジルアルコール1.6g、トリフェニルフォスフィン1.8g及びフタルイミド1.1gのテトラヒドロフラン100m1溶液にジエチルアゾジカルボキシレート1.2gを滴下し、室温にて終夜撹拌した。析出するトリフェニルフォスフィンオキサイドを沪去後、沪液を濃縮して得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:ジクロロメタン:メタノール=95:5 v/v)にて精製して、1.6gのN-{3-〔3-〔1-イミダゾリル)プロポキシ〕ベンジル)フタルイミドを

得た。

【0257】淡黄色固体

¹H-NMR (CDC1₃) δppm: 2.2 (2H, m)、3.9 (2H, t, J=5.5Hz)、4.17 (2H, t, J=7Hz), 4.81 (2H, s), 6.75-7.25 (6H, m)、7.47 (1H, s)、7.71 (2H, m), 7.85 (2H, m)。【0258】参考例13

エチル 3-[3-(1-4+3)] プロポキシ〕 ベンゾエート1. 9 gを水素化アルミニウムリチウム2 70 m gのテトラヒドロフラン100 m 1 懸濁液中に徐々に加えていき、添加終了後、室温1時間撹拌した。反応混合物に水0.3 m 1、10% 水酸化カリウム水溶液0.3 m 1、10% 水酸化カリウム水溶液0.3 m 1 、水0.5 m 1 を順々に加え、析出する無機物を沪去後、得られた沪液を濃縮して1.6 gの1-[3-(3-2)] ではいうプロピル〕イミダゾールを得た。

【0259】無色油状

¹H-NMR (CDC1₃) δppm: 2. 21 (2H, m), 3. 92 (2H, t, J=5. 5Hz), 4. 1 9 (2H, t, J=6. 5Hz), 4. 68 (2H, s), 6. 75-7. 75 (6H, m), 7. 45 (1H, s).

【0260】参考例14

4-(ii) 安息香酸 4.3g にチオニルクロリド 10g 及び ii ジメチルホルムアミド 1 滴を加え、15 時間加熱 還流した。チオニルクロリドを留去し、残留物を水酸化アンモニウム 50m 1 に加え、室温 30 分撹拌した。析出する結晶を ii 取し、3.9g の 4-(ii) メチルアミノスルフォニル)ベンズアミドを得た。

【0261】白色粉末状

 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ ppm: 2. 62 (6H, s), 7. 64 (1H, s), 7. 82 (2H, d, J = 8. 5Hz), 8. 08 (2H, d, J=8. 5Hz), 8. 21 (1H, s).

【0262】参考例15

 m1の混合物に2-xチルイミダゾール86.5gを加え、終夜加熱還流した。溶媒を留去して得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:ジクロロメタン:メタノール=98:2v/v)にて精製して、34gの2-xチルー1-[3-(3-x)レフェノキシ)プロピルイミダゾールを得た。

【0263】黄色油状

¹H-NMR (CDCl₃) δppm: 1. 33 (3H, t, J=7.5Hz), 2. 2-2. 3 (2H, m), 2. 68 (2H, q, J=7.5Hz), 4. 00 (2H, t, J=5.5Hz), 4. 11 (2H, t, J=7Hz), 6. 82 (1H, d, J=1.5Hz), 6. 96 (1H, d, J=1.5Hz), 7. 19-7. 23 (1H, m), 7. 45 (1H, t, J=8Hz), 7. 72 (1H, t, J=2.5Hz), 7. 8-7. 9 (1H, m),

【0264】参考例16

Nーベンジルオキシカルボニルー3ーヒドロキシベンジルアミン17g、ジメチルホルムアミド150m1及び炭酸カリウム70gの混合物を60℃に加熱し、3ージメチルアミノプロピルクロリド1塩酸塩5gを加えた。同温度で撹拌を続け、1時間後及び2時間後に3ージメチルアミノプロピルクロリド1塩酸塩をそれぞれ5gずつ追加し合計5時間撹拌した。反応混合物を水にあけ、酢酸エチルで抽出した。硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を留去して、19.3gのNーベンジルオキシカルボニルー3ー(3ージメチルアミノプロポキシ)ベンジルアミンを得た。

【0265】無色油状

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm: 1. 95 (2H, m), 2. 46 (2H, t, J=7. 5Hz), 3. 9 9 (2H, t, J=6. 5Hz), 4. 35 (2H, d, J=6Hz), 5. 30 (2H, s), 6. 82 (3H, m), 7. 21 (1H, d, J=7. 5Hz), 7. 35 (5H, s).

【0266】適当な出発原料を用い、参考例1と同様にして下記表1及び表2に記載の各化合物を得た。

[0267]

【表1】

$$(R^1) \stackrel{\text{m}}{\text{m}} \stackrel{N}{\underset{R^2}{\bigvee}} \text{CO}_2\text{CH}_3$$

参考例17の化合物

R¹: C1 (5位, 6位)

m:2

$$R^2$$
: $-CH_2$ $-CN$

再結晶溶媒:酢酸エチル 結晶形:白色粉末状

参考例18の化合物

R¹: Cl (5位, 6位) m:2 NMR (1)

 R^2 : $-CH_2CH=CH_2$ 結晶形:黒色固体

参考例19の化合物

Rⁱ: Cl (5位, 6位) m:2 NMR (2)

 R^2 : $-CH_2$

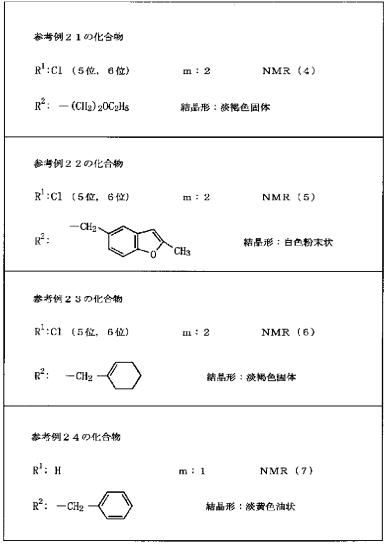
結晶形:白色固体

参考例20の化合物

 \mathbb{R}^1 :C1 (5位, 6位) m:2 NMR (3)

R²: -CH₂ - 結晶形: 白色固体

[0268] 【表2】



 【0269】適当な出発原料を用い、参考例2と同様に
 【0270】

 して下記表3に記載の各化合物を得た。
 【表3】

 して下記表3に記載の各化合物を得た。

$$(R^1) \text{ in } \bigcap_{\substack{1 \\ R^2}}^{N} CO_2CH_3$$

参考例25の化合物

 R^{l} : Cl (6位) m:1 NMR (8)

 R^2 : $-CH_2$

結晶形:淡黄色固体

参考例26の化合物

 R^1 : —CONH₂ (6位) m:1 NMR (9)

結晶形:淡黄色固体

参考例27の化合物

R¹: C1 (5位, 6位) m:2 NMR (10)

 R^2 : H

結晶形:淡褐色粉末状

【0271】適当な出発原料を用い、参考例3と同様に 【0272】 して下記表4に記載の各化合物を得た。

【表4】

$$(R^1) \stackrel{\text{m}}{\text{m}} = \begin{cases} N \\ N \\ R^2 \end{cases}$$

参考例28の化合物

R¹: C1 (5位, 6位)

 $\mathbf{m}: \mathbf{2}$

NMR (11)

 R^2 : H

結晶形:裧褐色粉末状

参考例29の化合物

R¹: Cl (6位)

m: 1

NMR (12)

 R^2 : $-CH_2 \longrightarrow \mathbb{Z}$

結晶形:褐色固体

参考例30の化合物

 R^1 : $-CONH_2$ (6位)

m:1

NMR (13)

 R^2 : $-CH_2$

【0273】参考例31

適当な出発原料を用い、参考例8と同様にして下記に示す各化合物を得た。

【0274】・1-(4-アミノフェニル)-2-エチルイミダゾール

黄色針状

¹H-NMR (CDC1₃) δppm: 1. 23 (3H, t, J=7. 5Hz), 2. 61 (2H, q, J=7. 5Hz), 3. 84 (2H, s), 6. 7-6. 8 (2 H, m), 6. 91 (1H, d, J=1Hz), 7. 0 -7. 1 (3H, m).

【0275】・1-〔3-(3-アミノフェノキシ)プロピル〕-2-エチルイミダゾール

無色油状

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm: 1. 32 (3H, t, J=7. 5Hz), 2. 15 (2H, m), 2. 6 7 (2H, q, J=7. 5Hz), 3. 67 (2H,

s), 3. 87 (2H, t, J=5. 5Hz), 4. 0 7 (2H, t, J=7Hz), 6. 2-6. 4 (3H, m), 6. 8-7. 1 (3H, m).

【0276】・1-〔3-(3-アミノ-6-メトキシフェノキシ) プロピル〕 イミダゾール

桃色粉末状

¹H-NMR (CDCl₃) δ ppm: 2. 15-2. 3 (2H, m), 3. 45 (2H, br), 3. 81 (3 H, s), 3. 89 (2H, t, J=6Hz), 4. 2 2 (2H, t, J=6. 5Hz), 6. 2-6. 3 (2 H, m), 6. 73 (1H, d, J=8Hz), 6. 9 4 (1H, t, J=1. 3Hz), 7. 06 (1H, s), 7. 50 (1H, s),

【0277】適当な出発原料を用い、参考例9と同様にして下記表5~表7に記載の各化合物を得た。

[0278]

【表5】

$$(R^4)$$
 1

参考例32の化合物

$$R^4$$
: $-G(CH_2)_3$ N NCH₃ (4 (Σ) 1:1

$$A : -CH_2 -$$

A: -CH₂- 結晶形: 淡黄色油状 NMR(14)

参考例33の化合物

$$R^4$$
: $\begin{array}{c} -0\text{CH}_3 & (3 \textcircled{1}) \\ -0 & \text{CH}_2 & \text{N} \\ \end{array}$ (4 位)

$$A : -CH_2 -$$

A : -CH₂- 結晶形:黄色油状 NMR (15)

参考例34の化合物

$$R^4$$
: $-SO_2N(CH_3)_2$ (4) \dot{y})

1:1

$$A : -CH_2-$$

A: -CH₂- 結晶形:淡黄色油状 NMR (16)

[0279]

【表6】

参考例35の化合物

 R^4 : -0 (CH₂) ₂N (CH₃) ₂ (3位) 1:1

A : $-CH_2-$ 結晶形: 淡黄色油状 NMR (17)

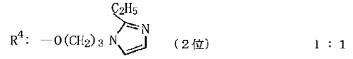
参考例36の化合物

 R^4 : -0(CH₂)₂N(CH₃)₂ (3位) 1:1

 $A : -(CH_2)_3 -$

NMR (18)

参考例37の化合物



A : -CH₂- 結晶形:黄色油状 NMR (19)

参考例38の化合物

$$R^4$$
: $-0(CH_2)_3 N$ (2 (\dot{u}) 1:1



 $A : -CH_2 -$

NMR (20)

[0280]

【表7】

参考例39の化合物

$$R^4$$
: $-0(CH_2)_3 N$ (4 (± 1))

参考例40の化合物

$$R^4$$
: $-0(CH_2)_3 N$ S $(4 \textcircled{2})$ 1 : 1

参考例41の化合物

$$-\text{OCH}_3$$
 (3位)
$$\text{R}^4\colon \hspace{1cm} 1:2$$

$$A : -CH_2 - NMR (23)$$

-OCH₂OCH₃ (4位)

参考例42の化合物

結晶形:淡黄色油状

【0281】参考例43適当な出発原料を用い、参考例 10と同様にして下記に示す各化合物を得た。

【0282】・2-(3-エトキシカルボニルプロポキ シ)ベンジルアミン

t, J = 7 H z), 2. 0-2.3 (4H, m), 2. 53(2H, t, J=7.5Hz), 3.82(2H, T)s), 4. 05 (2H, t, J=6Hz), 4. 1-4. 2(2H, m), 6.8-7.0(2H, m), 7.2-7.3(2H, m)

 $[0283] \cdot 2 - 7 \le J - N, N - \cancel{y} + \cancel{y} - 3 - 7$ ェニルプロピオンアミド

淡黄色油状

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) $\delta ppm: 2.74$ (3H, ¹H-NMR (CDC1₃) δppm: 1. 26 (3H, s), 2. 75-2. 85 (1H, m), 2. 91 (3 H, s) (2.92-3.0(1H, m), 3.94)(1H, t, J=7Hz), 7. 15-7. 35 (5) H, m)。

> 【0284】・1-〔3-(4-ヒドロキシフェノキ シ)プロピル] フタルイミド

淡黄色粉末状

 1 H-NMR (CDC 1 8) δ ppm: 2. 1-2. 2 【0285】適当な出発原料を用い、参考例 1 1と (2H, m)、3. 88-3. 99 (4H, m)、4. にして下記表8及び表9に記載の各化合物を得た。 60 (1H, s) \ 6.71 (4H, s) \ 7.70-7.73(2H, m), 7.83-7.86(2H,

m) 。

【0285】適当な出発原料を用い、参考例11と同様

【0286】

【表8】

OANH₂

参考例44の化合物

 R^4 : $-0(CH_2)_3N$ (3位)

1:1

A: -(CH₂)₃-結晶形: 無色油状 NMR(24)

参考例45の化合物

 R^4 : $-0(CH_2)_2N$ (3位) 1:1

A : -(CH₂)₂- 結晶形: 淡黄色油状 NMR (25)

参考例46の化合物

 R^4 : $-0(CH_2)_3N$ (4位)

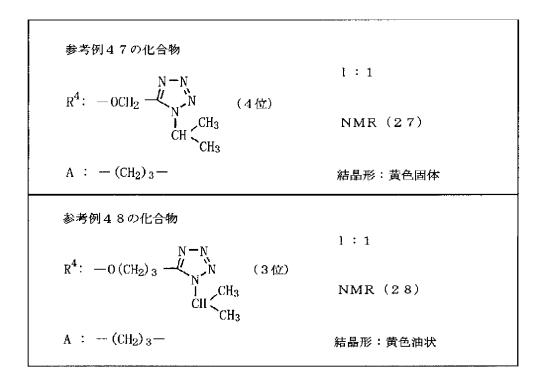
1:1

A: -(CH₂)₃-結晶形:無色油状

NMR (26)

[0287]

【表9】



【0288】参考例49

適当な出発原料を用い、参考例13と同様にして下記に 示す化合物を得た。

【0289】・2-メチル-5-ヒドロキシメチルベン ゾフラン

無色油状

 1 H-NMR (CDC1₃) δ ppm: 2. 46 (3H, s), 4. 74 (2H, s), 6. 35 (3H, t, J = 1Hz), 7. 15-7. 25 (1H, m), 7. 3 8 (1H, d, J=8. 5Hz), 7. 47 (1H, b rs).

【0290】参考例50

適当な出発原料を用い、参考例14と同様にして下記に

示す化合物を得た。

【0291】・3-(2-ジメチルアミノエトキシ) ベンズアミド

淡黄色油状

¹H-NMR (CDC 1₃) δppm: 2. 39 (6H, s), 2. 79 (2H, m), 4. 16 (2H, t, J = 5. 5Hz), 7. 10 (1H, m), 7. 4-7. 5 (3H, m),

【0292】適当な出発原料を用い、参考例15と同様にして下記表10~表14に記載の各化合物を得た。

[0293]

【表10】

$$\mathbb{R}^{26}$$

参考例51の化合物

$$R^4$$
: $-0(CH_2)_3N$ (3位) 1:1 NMR (29)

$$R^{26}$$
: -0 (CH₂) $_3$ N (1 位) 結晶形:無色油状

参考例52の化合物

$$R^4$$
: $-0(CH_2)_3N$ (3位) 1:1 NMR (30)

$$R^{26}$$
: -0 (CH₂) $_2$ N (1位) 結晶形:無色針状

参考例53の化合物

$$R^4$$
: $-N$ $(4 位)$ $1:1$

$$R^{26}$$
: —CN (1位) 結晶形:白色針状 NMR (31)

【0294】 【表11】

参考例54の化合物

$$R^4$$
: N (4位) $1:1$

 R^{26} : $-NO_2$ (1位) 結晶形:黄色板状 NMR(32)

参考例55の化合物

$$R^4$$
: -0 CH₃ (3位) -0 (CH₂)₃N N (4位) $1:2$

 R^{26} : —CN (1位) 結晶形:淡黄色油状 NMR (33)

参考例56の化合物

$$R^4$$
: -0 (CH₂) 3 N NCH₃ (4位) 1:1

 R^{26} : -CN (1位) 結晶形:淡黄色粉末状 NMR(34)

参考例57の化合物

$$R^4: -0(CH_2)_3 N N (3\%)$$

1:1 NMR (35)

R²⁶: -CO₂C₂H₅ (1位) 結晶形:無色油状

[0295]

【表12】

参考例58の化合物

 R^4 : $-0(CH_2)_3$ N (3位)

 R^{26} : $-NO_2$ (1位) 結晶形: 黄色油状 NMR (36)

参考例59の化合物

 R^4 : -0 (CH₂)₃ N S (4 t) 1:1

R²⁶: -CN (1位) 結晶形:褐色油状 NMR (37)

参考例60の化合物

 R^4 : $-0(CH_2)_3$ N (4位) 1:1

 R^{26} : -CN (1位) 結晶形:白色針状 NMR(38)

参考例61の化合物

 R^4 : $-0(CH_2)_3$ N (2位) 1:1

 R^{26} : -CN (1位) 結晶形:油状 NMR(39)

参考例62の化合物

$$R^4$$
: $-0(CH_2)_3$ N (2位) 1:1

参考例63の化合物

$$R^4$$
: $-0(CH_2)_3$ N (4位) 1:1 NMR (41)

$$R^{26}$$
: $-0(CH_2)_3$ N (1位) 結晶形: 白色粉末状

参考例64の化合物

$$R^4$$
: -0H (3位) 1:1 NMR (42)

$$R^{26}$$
: $-0(CH_2)_3$ N (1位) 結晶形:白色粉末状

参考例65の化合物

$$R^4$$
: —0H (3位) l:1 NMR (43)

$$R^{26}$$
: $-0(CH_2)_2$ N (1位) 結晶形:淡褐色粉末状

【表14】

[0297]

参考例66の化合物

$$R^4$$
: -0 CH₃ (4位) -0 (CH₂)₃N N (3位)

 R^{26} : $-NO_2$ (1位) 結晶形: 黄色固体 NMR (44)

【0298】適当な出発原料を用い、参考例16と同様 にして下記表15~表17に記載の各化合物を得た。

【0299】

1:2

【表15】

 $(R^4)1$

参考例67の化合物

$$R^4$$
: $-0(CH_2)_3Cl$ (3位) $l:1$ NMR (45)

$$R^{26}$$
: -0 (CH $_2$) $_3$ N (1位) 結晶形:無色油状

参考例68の化合物

$$R^{26}$$
: -0 (CH $_2$) $_2$ N (1位) 結晶形:無色油状

参考例69の化合物

1:2

 R^{26} : —CN (1位) 結晶形:白色粉末状 NMR (47)

参考例70の化合物

 R^4 : $-0(CH_2)_2N(CH_3)_2$ (3 (1.1)) 1:1

 R^{26} : $-(CH_2)_2CONH_2$ (1位) NMR (48)

参考例71の化合物

 R^4 : $-O(CH_2)_2N(CH_3)_2$ (3位) 1:1

 R^{26} : $-C0_2 CH_3$ (1位) 結晶形:淡黄色油状 NMR(49)

参考例72の化合物

 R^4 : $-0(CH_2)_3Cl$ (4位) l:1 NMR (50)

(1位) 結晶形:淡黄色針状

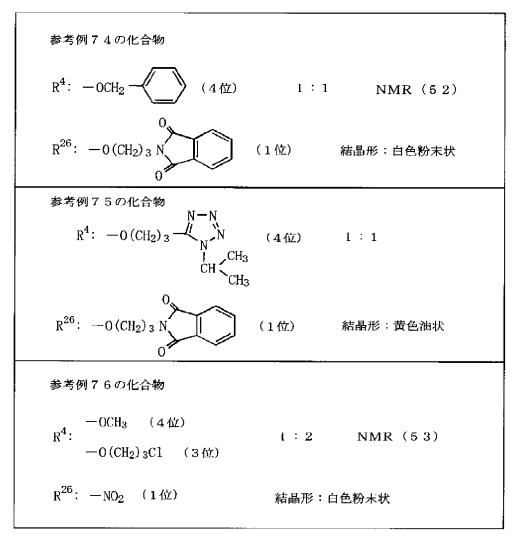
参考例73の化合物

$$R^4$$
: $-0CH_2$ $\frac{N-N}{N}$ N (4位) $N = 1 : 1$ NMR (51) $N = 1 : 1$ NMR (51)

(1位) 結晶形:淡黄色粉末状

[0301]

【表17】



【0302】上記で得られる各参考例化合物のNMRスペクトルは、次の通りである。

[0303] NMR (1) 1 H-NMR (CDC 1 3) δ ppm: 4.05 (3H, s), 5.04 (1H, d, J=17Hz), 5.25 (3H, m), 6.0 (1H, m), 7.56 (1H, s), 7.98 (1H, s),

[0304] NMR (2) 1 H-NMR (CDC 1 3) δ ppm: 1.0-1.3 (5H, m), 1.5-1.8 (5H, m), 1.9 (1H, m), 4.05 (3H, s), 4.42 (2H, d, J=7.5Hz), 7.5 6 (1H, s), 7.97 (1H, s).

[0305] NMR (3) 1 H-NMR (CDC 1 3) δ ppm: 0.4-0.7 (4H, m), 1.35 (1H, m), 4.05 (3H, s), 4.51 (2H, d, J=7Hz), 7.6 (1H, s), 7.98 (1H, s).

[0306] NMR (4) 1 H-NMR (CDC 1 3) δ ppm: 1.07 (3H, t, J=7Hz), 3.38 (2H, q, J=7Hz), 3.77 (2H, t, J=

5Hz)、4.05(3H, s)、4.75(2H, t, J=5Hz)、7.73(1H, s)、7.95(1H, s)。

[0307] NMR (5) 1 H-NMR (CDC 1 3) δ ppm: 2.43 (3H, s), 4.04 (3H, s), 5.9 (2H, s), 6.29 (1H, s), 7.02 (1H, m), 7.2 (1H, brs), 7.35 (1H, d), 7.56 (1H, s), 7.99 (1H, s).

[0308] NMR (6) 1 H-NMR (CDC 1 3) δ ppm: 1.4-1.7 (4H, m), 1.85 (2H, brs), 1.99 (2H, brs), 4.03 (3H, s), 5.14 (2H, s), 5.39 (1H, brs), 7.56 (1H, s), 7.97 (1H, s).

[0309] NMR (7) 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ ppm: 4.02(3H, s), 5.9(2H, s), 7.0-7.5(8H, m), 7.93(1H, m). [0310] NMR (8) 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ ppm: 4.07(3H, s), 5.99(2H,

s) (6.93(1H, m), 7.08(1H, m),7. 23 (1H, m) $\sqrt{7}$. 32 (1H, dd, J= 8. 5Hz, J=2Hz) $\sqrt{7}$. 56(1H, d, J=2Hz) $\sqrt{7}$. 8 (1H, d, J=8. 5Hz). [0311] NMR $(9)^{1}$ H-NMR (DMSO d_6) $\delta ppm: 3.92(3H, s), 5.91(2)$ H, s) $\sqrt{7}$. 1-7. 4 (6H, m) $\sqrt{7}$. 85-7.9(2H, m)、8.26(1H, s)。 [0312] NMR $(10)^{1}H-NMR$ (CDC1₃) $\delta ppm: 4.08(3H, s), 7.7(1H,$ s) 8.0(1H, s) 9.5(1H, br)[0313] NMR (11) ¹H-NMR (CDC1₃) $\delta ppm: 7.68(1H, s), 7.97(1H,$ s)、9.76(1H, br)。 [0314] NMR (12) ¹H-NMR (CDC 1_3) $\delta ppm: 5.93(2H, s), 6.94-7.05$ (2H, m), 7.25-7.4(2H, m), 7.79(1H, d, J=8.5Hz)[0315] NMR (13) ¹H-NMR (CDC1₃) $\delta ppm: 4.74 (2H, br), 5.89 (2H,$ s), 7.0-7.1(2H, m), 7.25-7.35(3H, m), 7.65-7.75(2H, m), 7. 95 (1H, d, J=10.5Hz). [0316] NMR $(14)^{1}$ H-NMR (CDC1₃) $\delta ppm: 1.4-1.7(2H, br), 1.9-$ 2. 1 (2H, m), 2. 29 (3H, s), 2. 4-2. 7 (10H, m), 3. 80 (2H, s), 4. 0 0 (2H, t, J=6.5Hz) (6.85-6.9)(2H, m), 7.15-7.25(2H, m). [0317] NMR $(15)^{1}$ H-NMR (CDC1₃) $\delta ppm: 1.4-1.7 (2H, br), 2.2-$ 2. 3 (2H, m), 3. 82 (2H, s), 3. 90 -3.96(5H, m), 4.23(2H, t, J=6.5Hz), 6.81(2H, s), 6.90(1 H, s) (6.93(1H, s), 7.05(1H, s))s) 。 [0318] NMR $(16)^{1}$ H-NMR (CDC1₃) δ ppm: 2. 7 (6H, s), 3. 98 (2H, s), 7. 51 (2H, d, J=8Hz), 7. 75 (2H, d, J=8Hz). [0319] NMR $(17)^{1}H$ -NMR (CDC1₃) $\delta ppm: 2.34 (6H, s), 2.74 (2H,$ t, J=6Hz), 4. 08 (2H, t, J=6Hz) (6.75-7.0(3H, m), 7.22(1H, m). [0320] NMR $(18)^{1}$ H-NMR (CDC1₃) $\delta ppm: 1.4-1.6(2H, br), 1.7-$ 1.9 (2H, m), 2.33 (6H, s), 2.62 (2H, t, J=7.5Hz), 2.7-2.8(4 $H, m) \setminus 4.0-4.1 (2H, m) \setminus 6.7-6.$

9(3H, m), 7.15-7.3(1H, m). [0321] NMR $(19)^{1}$ H-NMR (CDC 1_3) $\delta ppm: 1.33 (3H, t, J=7.5Hz)$ 2.2-2.3(2H, m), 2.68(2H, q, J)=7.5 Hz) $\le 3.88(2 \text{H, s})$ $\le 3.98(2 \text{Hz})$ H, t, J=5.5Hz), 4.11(2H, t, J=7Hz), 6.75-6.85(2H, m), 6.9-7. 1 (2H, m), 7. 2-7. 4 (2H, m). [0322] NMR $(20)^{1}H$ -NMR $(CDC1_{3})$ $\delta ppm: 1.5-1.9(2H, br), 2.2-$ 2. 3 (2H, m) 、3. 87 (2H, s) 、3. 96 (2H, t, J=5.5Hz), 4. 21 (2H, t, J = 7 Hz), 6.8-6.9 (1H, m), 6.9-7. 0(2H, m), 7. 0-7. 1(1H, m), 7. 2-7.3(2H, m), 7. 49(1H, s). [0323] NMR $(21)^{1}$ H-NMR (CDC 1_{3}) $\delta ppm: 1.4-1.7 (2H, br), 2.2-$ 2. 3 (2H, m) 、3. 81 (2H, s) 、3. 90 (2H, t, J=5.5Hz), 4.19(2H, t,J = 7 Hz), 6.8-7.0(3H, m), 7.06 (1H, s), 7.2-7.3(2H, m), 7.47(1H, s). [0324] NMR $(22)^{1}H$ -NMR (CDC 1_{3}) $\delta ppm: 1.9-2.1(2H, m), 2.55(2$ H, t, J = 7 Hz), 2. 6-2. 8 (8H, m), 3. 80 (2H, s) \langle 3. 99 (2H, t, J=6. 5Hz), 6.86(2H, d, J=8.5Hz), 7. 22 (2H, d, J=8.5Hz). [0325] NMR (23) ¹H-NMR (CDC 1_3) δ ppm: 1. 49 (2H, brs), 3. 52 (3 H, s), 3.82(2H, s), 3.89(3H, s) s), 5. 21 (2H, s), 6. 8-6. 95 (2 H, m), 7. 1 (1H, d, J=8.2Hz). [0326] NMR $(24)^{1}H$ -NMR (CDC 1_{3}) δ ppm: 1. 9-2. 0 (2H, m), 2. 15-2. 3(2H, m), 2. 91(2H, t, J=7H)z) 3.89(2H, t, J=6Hz) 4.04(2H, t, J=6Hz), 4. 18 (2H, t, J=7Hz), 6. 45-6. 6 (3H, m), 6. 92 (1H, s), 7.06(1H, s), 7.17(1H, t, J=8.5Hz), 7.47(1H, s). [0327] NMR (25) ¹H-NMR (CDC 1₃) δ ppm: 2. 1-2. 25 (2H, m), 3. 08 (2H, t, J=5Hz), 3. 89 (2H, t, J=6Hz) < 3.98 (2H, t, J=5Hz) <math>< 4.19 (2H, t, J=6.5Hz), 6. 46-6. 5 (3H, m), 6.92(1H, s), 7.06(1 H, s), 7. 18 (1H, t, J=8Hz), 7. 4 8 (1H, s). [0328] NMR $(26)^{1}H$ -NMR (CDC 1_{3})

δppm: 1. 31 (2H, br), 1. 85-2. 0 (2H, m), 2. 15-2. 25 (2H, m), 2. 91 (2H, t, J=7Hz), 3. 85 (2H, t, J=6Hz), 4. 00 (2H, t, J=6Hz), 4. 18 (2H, t, J=7Hz), 6. 7-6. 9 (4H, m), 6. 91 (1H, t, J=1Hz), 7. 06 (1H, s), 7. 47 (1H, s), 【0329】NMR (27) 1 H-NMR (CDC1₃) δppm: 1. 63 (6H, d, J=6. 7Hz), 1. 67 (2H, br), 1. 9-2. 0 (2H, m), 2. 91 (2H, t, J=7Hz), 4. 00 (2H, t, J=6Hz), 4. 9-5. 0 (1H, m), 5. 35 (2H, s), 6. 8-6. 95 (4H, m),

[0330] NMR (28) 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ ppm: 1.58 (6H, d, J=6.5Hz), 1.9-2.1 (2H, m), 2.3-2.45 (2H, m), 2.9-3.1 (4H, m), 4.0-4.1 (4H, m), 4.5-4.7 (1H, m), 6.4-6.6 (3H, m), 7.15 (1H, t, J=8Hz).

[0331] NMR (29) 1 H-NMR (CDC 1 3) δ ppm: 2. 15-2. 3 (4H, m), 3. 8-3. 95 (4H, m), 4. 01 (2H, t, J=6Hz), 4. 17 (2H, t, J=7Hz), 6. 35-6. 5 (3H, m), 6. 92 (1H, s), 7. 05-7. 2 (2H, m), 7. 48 (1H, s), 7. 7-7. 9 (4H, m),

[0332] NMR (30) 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ ppm: 2. 15-2. 3 (2H, m), 3. 87 (2H, t, J=5. 5Hz), 4. 0-4. 3 (6H, m), 6. 4-6. 55 (3H, m), 6. 91 (1H, s), 7. 05 (1H, s), 7. 14 (1H, t, J=8Hz), 7. 46 (1H, s), 7. 7-7. 8 (2H, m), 7. 8-7. 9 (2H, m), [0333] NMR (31) 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ ppm: 1. 29 (3H, t, J=7. 5Hz), 2. 70 (2H, q, J=7. 5Hz), 7. 01 (1H, d, J=1. 5Hz), 7. 4-7. 45 (2H, m), 7. 75-7. 85 (2H, m),

[0334] NMR (32) 1 H-NMR (CDC 1 3) 3 ppm: 1. 30 (3H, t, J=7.5Hz), 2. 73 (2H, q, J=7.5Hz), 7. 05 (1H, d, J=1.5Hz), 7. 12 (1H, d, J=1.5Hz), 7. 45-7.55 (2H, m), 8. 35-8.45 (2H, m).

[0335] NMR (33) 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ ppm: 2. 25-2. 35 (2H, m), 3. 91 (3H, s), 3. 96 (2H, t, J=6Hz),

4. 23 (2H, t, J=6.5Hz), 6. 82 (1 H, d, J=8.5Hz), 6. 92 (1H, s), 7. 06 (1H, s), 7. 10 (1H, d, J=2H z), 7. 24 (1H, dd, J=8.5Hz, J=2 Hz), 7. 47 (1H, s).

[0336] NMR (34) H-NMR (CDC l_3) δ ppm: 1.9-2.1 (2H, m), 2.30 (3H, s), 2.4-2.7 (10H, m), 4.06 (2H, t, J=6Hz), 6.9-7.0 (2H, m), 7.55-7.65 (2H, m).

[0337] NMR (35) H-NMR (CDC l_3) δ ppm: 1.40 (3H, t, J=7Hz), 2.2 3 (2H, m), 3.96 (2H, t, J=5.5Hz), 4.21 (2H, t, J=7Hz), 4.38 (2H, q, J=7Hz), 6.9-7.15 (3H, m), 7.3-7.75 (4H, m).

[0338] NMR (36) 1 H-NMR (CDC 1 8) δ ppm: 2. 2-2. 4 (2H, m), 3. 99 (2H, t, J=5.5Hz), 4. 22 (2H, t, J=7Hz), 6. 93 (1H, s), 7. 09 (1H, s), 7. 2-7. 25 (1H, m), 7. 4-7. 5 (2H, m), 7. 7-7. 75 (1H, m), 7. 8 -7. 9 (1H, m),

[0339] NMR (37) 1 H-NMR (CDC 1 3) δ ppm: 1.91-2.02(2H, m), 2.54 (2H, t, J=7Hz), 2.67-2.74(8H, m), 4.05(2H, t, J=6.5Hz), 6.9-7.0(2H, m), 7.55-7.60(2H, m),

[0340] NMR (38) 1 H-NMR (CDC 1 3) 3 ppm: 2. 2-2. 35 (2H, m), 3. 95 (2H, t, J=5. 5Hz), 4. 20 (2H, t, J=6. 5Hz), 6. 9-7. 0 (3H, m), 7. 08 (1H, s), 7. 47 (1H, s), 7. 55-7. 65 (2H, m).

[0341] NMR (39) 1 H-NMR (CDC 1 3) 3 ppm: 2. 2-2. 4 (2H, m), 3. 97 (2H, t, J=5.5Hz), 4. 29 (2H, t, J=6.5Hz), 6. 85-7. 0 (2H, m), 7. 0-7. 1 (2H, m), 7. 5-7. 65 (3H, m).

[0342] NMR (40) 1 H-NMR (CDC 1 8) δ ppm: 1.32(3H, t, J=7.5Hz), 2.2-2.35(2H, m), 2.70(2H, q, J=7.5Hz), 4.00(2H, t, J=5.5Hz), 4.18(2H, t, J=6.5Hz), 6.8-7.1(4H, m), 7.5-7.65(2H, m).

[0343] NMR (41) 1 H-NMR (CDC 1 3) δ ppm: 2. 1-2. 2 (4H, m), 3. 8-4.

0 (6H, m), 4.17 (2H, t, J=6.8H)z) $\langle 6.76(4H, s) \langle 6.9(1H, d, J=$ 1. 2Hz), 7. 06 (1H, s), 7. 47 (1 H, s), 7.7-7.75(2H, m), 7.8-7.9 (2H, m).

[0344] NMR (42) ¹H-NMR (CDC 1_3) $\delta ppm: 2.1-2.2(2H, m), 3.90(2$ H, t, J=6.9Hz) \ 4.00(2H, t, J=6. 1 Hz) (6.3-6.5(3 H, m), 7.07(1H, t, J=8Hz), 7. 7-7. 9 (4H,m)。

[0345] NMR (43) ¹H-NMR (CDC1₃) $\delta ppm: 4.0-4.3 (4H, m), 6.4-6.$ 6 (3H, m), 7.0-7.2 (1H, m), 7.7-7.8(2H, m), 7.8-7.9(2H, m). [0346] NMR (44) ¹H-NMR (CDC1₃) $\delta ppm: 2.25-2.35(2H, m), 4.0-$ 4. 05 (5H, m), 4. 24 (2H, t, J=6. 8Hz), 6.9-7.0(2H, m), 7.07(1H, s), 7. 50 (1H, s), 7. 70 (2H, s) d, J=2.6Hz), 7.94 (1H, dd, J=2. 7 Hz, J = 9. 0 Hz).

[0347] NMR $(45)^{1}$ H-NMR (CDC 1_{3}) δ ppm: 2. 1-2. 3 (4H, m), 3. 73 (2 H, t, J=6.5Hz), 3.85-4.1(6H, m) (6.3-6.6(3H, m), 7.12(1H, m))t, J = 8Hz), 7.65-7.75 (2H, m), 7. 8-7.9(2H, m).

[0348] NMR (46) ¹H-NMR (CDC 1_3) $\delta ppm: 2.15-2.3(2H, m), 3.72$ (2H, t, J=6.5Hz), 4.0-4.15 (4 $H, m) \setminus 4.21 (2H, t, J=5.5Hz)$ 6.4-6.5(3H, m), 7.13(1H, t, J)=8.5Hz), 7.7-7.8 (2H, m), 7.8-7.9(2H, m)

[0349] NMR (47) ¹H-NMR (CDC 1₃) $\delta ppm: 2.25-2.4(2H, m), 3.77$ (2H, t, J=6.5Hz), 3.88 (3H,s), 4.22(2H, t, J=6Hz), 6.93(1H, d, J=8.5Hz), 7.08(1H, d, J = 2Hz), 7. 25 - 7. 3 (1H, m). [0350] NMR $(48)^{1}$ H-NMR (CDC 1_{3}) δ ppm: 2. 34 (6H, s), 2. 52 (2H, t, J=7.5Hz), 2.73 (2H, t, J=5. 5Hz), 2. 94(2H, t, J=7.5Hz), 4. 05(2H, t, J=5.5Hz), 5. 40(2H, br) (6.75-6.85(4H, m), 7.19(1H, t, J=8Hz).

[0351] NMR $(49)^{1}$ H-NMR (CDC1₃) δ ppm: 2. 36 (6H, s), 2. 76 (2H,

t, J=5.5Hz), 3.91 (3H, s), 4.1 2(2H, t, J=5.5Hz), 7.13(2H, d)d, J=8Hz, J=1.5Hz), 7.33 (1H, t, J = 8 Hz), 7.5-7.7 (2H, m). $[0352]NMR(50)^{1}H-NMR(CDC1_{3})$ $\delta ppm: 2.1-2.25(4H, m), 3.73$ (2H, t, J=6.5Hz), 3.7-4.1 (6) H, m) (6.7-6.8(4H, m), 7.7-7.75 (2H, m), 7.8-7.9 (2H, m). [0353] NMR $(51)^{1}$ H-NMR (CDC 1_{3}) δ ppm: 1.62(6H, d, J=6.5Hz), 2.1-2.2(2H, m), 3.85-4.00(4H, m) $\langle 4.90 (1H, septet, J=6.5H)$ z) 5.33(2H, s) 6.7-6.8(2H, s)m) 6.8-6.9 (2H, m) 7.7-7.75(2H, m), 7.8-7.9(2H, m). [0354] NMR (52) ¹H-NMR (CDC 1_3) $\delta ppm: 2.1-2.2(2H, m), 3.85-$ 4.0(4H, m), 5.00(2H, s), 6.7-6.8(2H, m), 6.8-6.9(2H, m), 7. 3-7.5(5H, m), 7. 65-7.75(2H, m) $\sqrt{7.8-7.9}$ (2H, m) δ [0355] NMR (53) ¹H-NMR (CDC 1₃) $\delta ppm: 2.25-2.4(2H, m), 3.79$ (2H, t, J=6.3Hz), 3.96 (3H, t)

s), 4.25(2H, t, J=5.9Hz), 6.92(1H, d, J=9.0Hz), 7.78(1H,d, J=2.6Hz), 7.93 (1H, dd, J=2. 6Hz, J=8.9Hz).

【0356】実施例1

メチル 1-ベンジルー6-クロロベンゾイミダゾール -2-カルボキシレート2gのm-メトキシベンジルア ミン5m1溶液を80℃で4時間撹拌した。酢酸エチル にて希釈後、10%塩酸、水、飽和炭酸水素ナトリウム 水溶液の順にて洗浄後、硫酸マグネシウムにて乾燥し た。溶媒を留去後、ジエチルエーテルージイソプロピル エーテルより再結晶して、1.8gの1-ベンジル-6 ークロロー2-(3-メトキシベンジルアミノカルボニ ル)ベンゾイミダゾールを得た。

【0357】白色粉末状

mp. 100~101℃.

【0358】実施例2

水素化アルミニウムリチウム1.3gのテトラヒドロフ ラン200m1溶液に撹拌下m-ヒドロキシベンジルア ミン12.3gを少量ずつ加えた後、50℃で2時間撹 拌した。これにメチル 1-ベンジルー6-クロロベン ゾイミダゾールー2ーカルボキシレート5gを加え終夜 加熱還流した。反応液に水1m1、10%水酸化カリウ ム水溶液1 m 1、水3 m 1の順に加え、酢酸エチルで希 釈後、セライト沪過し、沪液を10%塩酸、水、飽和炭

酸水素ナトリウム水溶液で洗浄後、硫酸マグネシウムにて乾燥した。溶媒を留去して4.6gの1-ベンジルー6-クロロ-2-(3-ヒドロキシベンジルアミノカルボニル)ベンゾイミダゾールを得た。

【0359】淡黄色油状

¹H-NMR (CDC1₃) δ ppm: 4.51 (2H, d, J=6Hz), 5.92 (2H, s), 6.71-6.8 (2H, m), 6.86 (1H, d, J=8.5 Hz), 7.1-7.4 (8H, m), 7.67 (1H, d, J=8.5Hz), 8.15 (1H, t, J=6Hz).

【0360】実施例3

3-〔3-(2-エチル-1-イミダゾリル)プロポキ シ〕アニリン2.4gのトルエン50m1溶液に-20 °Cで2.0Mトリメチルアルミニウムn-ヘキサン5m 1溶液を加え、同温度で20分間撹拌した。更に室温に て1時間撹拌した後、メチル 1-ベンジル-6-クロ ロベンゾイミダゾール-2-カルボキシレート2.95 gを加え、100℃で3時間撹拌した。放冷後、10% 塩酸を加えて酸性とし、析出する生成物を沪取し、これ を炭酸水素ナトリウム水溶液中に入れ、酢酸エチルにて 抽出した。酢酸エチル層を分取し、硫酸ナトリウムにて 乾燥後、溶媒を留去した。得られた残留物をシリカゲル カラムクロマトグラフィー(溶出液:酢酸エチルーメタ ノール=97:3v/v)にて精製後、1/2フマール 酸塩とし、エタノールより再結晶して4.1gの1-ベ ンジルー6-クロロー2-{〔3-(2-エチルー1-イミダゾリル)プロポキシ〕フェニルアミノカルボニ ル} ベンゾイミダゾール1/2フマール酸塩を得た。

【0361】無色針状晶

mp. 159~160℃.

【0362】実施例4

1-ベンジルー6-クロロー2-〔3-(3-クロロプ ロポキシ) ベンジルアミノカルボニル〕 ベンゾイミダゾ ール0.5gのアセトニトリル100m1溶液に沃化ナ トリウムO. 19g及びN, N, N'ートリメチルエチ レンジアミン0.44m1を加え、3日間加熱還流させ た後、不溶物を沪過した。沪液を酢酸エチルで希釈し、 10%塩酸で抽出した。更にこれを10%水酸化カリウ ム水溶液でアルカリ性とした後、酢酸エチルで抽出し た。水、飽和食塩水の順に洗浄後、硫酸マグネシウムに て乾燥、溶媒を留去した。得られた残渣をシリカゲルカ ラムクロマトグラフィー(溶出液:10%メタノールー クロロホルム)にて精製後、フマール酸塩とし、エタノ ール/ジイソプロピルエーテルより再結晶し、0.3g の1-ベンジル-6-クロロ-2-〔3-〔3-〔N-(2-ジメチルアミノエチル)-N-メチルアミノ〕プ ロポキシ) ベンジルアミノカルボニル〕 ベンゾイミダゾ ール2フマール酸塩を得た。

【0363】白色粉末状

mp. 178~182℃.

【0364】実施例5

1ーベンジルー6ークロロー2ー(3ーヒドロキシベンジルアミノカルボニル)ベンゾイミダゾール3.8gのジメチルホルムアミド100m1溶液に炭酸カリウム3.4g及び1ーブロモー3ークロロプロパン1.9m1を加え、50~60℃で3時間撹拌後、反応液に水を加え、酢酸エチルにて抽出した。水、飽和食塩水の順に洗浄後、硫酸マグネシウムにて乾燥した。溶媒を留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:クロロホルムーメタノール=32:1 v/v)にて精製して、4.16gの1ーベンジルー6ークロロー2ー〔3ー(3ークロロプロポキシ)ベンジルアミノカルボニル〕ベンゾイミダゾールを得た。

【0365】淡黄色油状

 1 H-NMR (CDC $_{3}$) δppm: 2. 15-2. 2 5 (2H, m), 3. 73 (2H, t, J=6. 5H z), 4. 09 (2H, t, J=6Hz), 4. 60 (2H, d, J=6Hz), 5. 98 (2H, s), 6. 8-7. 0 (3H, m), 7. 2-7. 45 (8H, m), 7. 66 (1H, d, J=8. 5Hz), 8. 6 (1H, t, J=6Hz).

【0366】実施例6

1ーベンジルー6ークロロー2ー〔3ー(3ーエトキシカルボニルプロポキシ)ベンジルアミノカルボニル〕ベンゾイミダゾール0.75gにエタノール5m1及び10%水酸化カリウム水溶液1.6m1を加え、室温で1日撹拌した。反応液を10%塩酸で中和し、析出晶を沪取、乾燥した。酢酸エチルで再結晶して0.37gの1ーベンジルー6ークロロー2ー〔3ー(3ーカルボキシプロポキシ)ベンジルアミノカルボニル〕ベンゾイミダゾールを得た。

【0367】白色粉末状

mp. 166. 5~170℃.

【0368】実施例7

1ーベンジルー6ークロロー2ー〔3ー(3ーカルボキシプロポキシ)ベンジルアミノカルボニル〕ベンゾイミダゾール0.5gのジメチルホルムアミド50m1溶液にN,N,N'ートリメチレンジアミン0.17m1、ジシクロヘキシルカルボジイミド278mg及びNーヒドロキシコハク酸イミド156mgを加え、室温で2時間撹拌した。更に50~60℃で4時間撹拌し、冷後、沪過し、沪液に酢酸エチルを加え、10%塩酸で抽出した。これをアルカリ性にした後、酢酸エチルにて抽出した。飽和食塩水にて洗浄後、硫酸マグネシウムにて乾燥し溶媒を留去した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:クロロホルムーメタノール=97:3 v/v)にて精製後、塩酸塩とし0.09gの1ーベンジルー6ークロロー2ー(3ー〔Nー(2ージメチルアミノエチル)ーNーメチルアミノカルボニル

メトキシ〕ベンジルアミノカルボニル | ベンゾイミダゾール 1 塩酸塩を得た。

【0369】白色粉末状

mp. 116~117℃.

【0370】実施例8

1ーベンジルー6ークロロー2ー(3ーニトロベンジルアミノカルボニル)ベンゾイミダゾール4.93gのエタノール100ml溶液に塩化第1錫9gを加え、3.5時間加熱還流撹拌した。エタノールを留去し、得られた残渣にクロロホルムを加え、アルカリ性とした後、セライト沪過し、沪液を水、飽和食塩水の順に洗浄後、硫酸マグネシウムにて乾燥した。溶媒を留去して得られた結晶をクロロホルムーnーヘキサンより再結晶して5.4gの1ーベンジルー6ークロロー2ー(3ーアミノベンジルアミノカルボニル)ベンゾイミダゾールを得た。

mp. 132. 4~133. 0℃.

【0372】実施例9

【0371】白色針状晶

1-ベンジル-6-クロロ-2-〔3-(1-ピペラジ ニル)ベンジルアミノカルボニル〕ベンゾイミダゾール 0.3g及びトリエチルアミン0.1m1のクロロホルム30m1溶液にアセチルクロリド0.05m1を0 にて滴下し、室温にて1.5時間撹拌した。反応混合物をジクロロメタンにて希釈し、水及び飽和食塩水にて洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を留去した。得られた残渣をジクロロメタン-n-へキサンより再結晶して、0.23gの1-ベンジル-6-クロロ-2-〔3-(4-アセチル-1-ピペラジニル)ベンジルアミノカルボニル〕ベンゾイミダゾールを得た。

【0373】無色針状晶

mp. 211~212℃.

【0374】実施例10

1ーベンジルー6ークロロー2ー〔3ー(4ーブロモブチリルアミノ)ベンジルアミノカルボニル〕ベンゾイミダゾール0.5gのジメチルスルホキシド20m1溶液に水素化ナトリウム37mgを加え、1晩撹拌後、更に、水素化ナトリウム20mgを加え、50~60℃にて30分間撹拌後、水を加え、酢酸エチルにて抽出した。飽和食塩水にて洗浄後、硫酸マグネシウムにて乾燥した。溶媒を留去し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:酢酸エチル:nーヘキサン=1:2 v/v)にて精製後、エタノールー塩酸にて塩酸塩とし、ジエチルエーテルより結晶化して0.11gの1ーベンジルー6ークロロー2ー〔3ー(2ーオキソー1ーピロリジニル)ベンジルアミノカルボニル〕ベンゾイミダゾール1塩酸塩を得た。

【0375】淡黄色粉末状

mp. 162~167℃.

【0376】実施例11

1-ベンジル-6-クロロ-2-(3-アミノベンジル

アミノカルボニル)ベンゾイミダゾール0.5g及びビス(2-プロモエチル)アミン1臭酸塩0.4gの0.18m1水溶液を100℃にて加熱し、これに水酸化カリウム0.1gの0.36m1水溶液を三回に分け、1時間毎に加え、合計8時間撹拌した。冷後、反応混合物をクロロホルム希釈し、水及び飽和食塩水で洗浄した。硫酸マグネシウムにて乾燥後、溶媒を留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:n-ヘキサン:酢酸エチル=4:1v/v)にて精製後、塩酸塩とし、0.13gの1-ベンジルー6-クロロー2-〔3-(1-ピペラジニル)ベンジルアミノカルボニル〕ベンゾイミダゾール2塩酸塩を得た。

【0377】淡黄色不定形

¹H-NMR (DMSO-d₆) δ ppm: 3. 1-3. 5 (8H, m), 4. 43 (2H, d, J=6Hz), 5. 97 (2H, s), 6. 8-7. 1 (3H, m), 7. 2-7. 4 (7H, m), 7. 7-7. 9 (2H, m), 9. 3-9. 5 (1H, br), 9. 6-9. 7 (1H, m).

【0378】実施例12

1ーベンジルー6ークロロー2ー(3ーアミノベンジルアミノカルボニル)ベンゾイミダゾール0.4gに2,5ージメトキシテトラヒドロフラン0.17m1を加え、更にジオキサン5m1及び10%塩酸0.2m1を加え、1時間加熱還流撹拌した。加熱下溶媒を留去し、アルカリ性とした後、酢酸エチルにて抽出した。水、飽和食塩水の順に洗浄後、硫酸マグネシウムにて乾燥した。溶媒を留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:酢酸エチル:nーヘキサン=1:4 v/v)にて精製後、エタノールージイソプロピルエーテルより再結晶して0.12gの1ーベンジルー6ークロロー2ー〔3ー(1ーピロリル)ベンジルアミノカルボニル〕ベンゾイミダゾールを得た。

【0379】白色針状晶

mp. 122. 4~122. 8℃.

【0380】実施例13

1-ベンジル-6-クロロ-2-〔2-(3-カルボキシ) ベンジルアミノカルボニル〕ベンゾイミダゾール4 gの30 m 1 テトラヒドロフラン溶液に窒素気流撹拌下、 $BH_3 \cdot S$ (CH_3) $_2$ (2M、テトラヒドロフラン溶液)25m1を滴下し、滴下終了後、室温にて3時間撹拌した。反応終了後、反応液に10%塩酸を加え、酸性にし、1時間加熱還流した。テトラヒドロフランを留去後、10%水酸化カリウム水溶液にてアルカリ性とし、クロロホルムにて抽出した。水及び飽和食塩水にて洗浄後、硫酸マグネシウムにて乾燥した。溶媒を減圧留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液:酢酸エチル:n-ヘキサン=1: $4\rightarrow 1:2$)にて精製して、2.11 gの1-ベンジル-6-クロロ-2-〔2-(4-ヒドロキシブトキシ)

ベンジルアミノカルボニル〕ベンゾイミダゾールを得

[0381] 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ ppm:1. 8-2.1(4H, m), 3.7-3.8(2H, m)m) 4.12(2H, t, J=5.5Hz) 4.64 (2H, d, J=6Hz), 5. 97 (2H, s), 6. 8-7.0 (2H, m), 7.1-7.4 (9H,

m) $\sqrt{7.68}$ (1H, d, J=8.5Hz) $\sqrt{8.2}$ -8.4(1H, m)

【0382】適当な出発原料を用い、実施例1、2又は 3と同様にして下記表18~表51に記載の各化合物を 得た。

【0383】 【表18】

$$(R^{1}) \stackrel{\text{N}}{\text{m}} = (R^{1}) \stackrel{\text{N}}{\text{m}} = (R^{$$

実施例14の化合物

 $R: H \qquad R^1: H$

m:1 A: $-CH_2-$ n:1

結晶形:無色プリズム状

再結晶溶媒:エタノール

融点:175-182℃

形態:遊離

実施例15の化合物

R:H

 R^1 : —OCH₃ (6位) R^2 :

m:1

A : —

n:0

結晶形:淡褐色針状

再結晶溶媒:酢酸エチル-n-ヘキサン

融点:175-176℃

形態:遊離

[0384]

実施例16の化合物

- R: H $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$

 OCH_3

結晶形:白色粉末状

再結晶溶媒:ジエチルエーテルージイソプロピルエーテル

融点:100-101℃ 形態:遊離

実施例17の化合物

- R : H $R^1 : C1 (6 \%)$ $R^2 : -CH_2 -$

- m:1 A: -

,0 (CH₂)₂N (CH₃)₂

結晶形:無色粒状

再結晶溶媒:ジエチルエーテルージイソプロピルエーテル

融点:175.5-177℃ 形態:1.5フマール酸塩

実施例18の化合物

- R: H $R^1: C1 (6位)$ $R^2: -CH_2$

- m:1 A: $-CH_2-$ n:1

0 (CH₂) 2N (CH₃) 2

結晶形:白色粉末状

再結晶溶媒:エタノールージエチルエーテル

融点:100-105℃ 形態:フマール酸塩

実施例19の化合物

$$R:H$$
 $R^1:C1$ (6位) $R^2:-CII_2$

m:1 A: $-(CH_2)_2-$ n:1

 $\mathcal{O}(CH_2)_2N(CH_3)_2$

結晶形:白色粉末状

再結晶溶媒:ジエチルエーテル

融点:250℃(分解) 形態:2塩酸塩

実施例20の化合物

R : H R^1 : C1 (6位) R^2 : $-\text{CH}_2$ -

m: 1 A: -(CH₂)₃- <math>n: 1

 $O(CH_2)_2N(CH_3)_2$

結晶形: 白色粉末状 R³: 一

再結晶溶媒:ジエチルエーテルーn-ヘキサン

NMR (1)

形態:塩酸塩

実施例21の化合物

R : H R^1 : C1 (6位) R^2 : $-CH_2$ -

m: 1 $A: -(CH_2)_2-$ n: 1

O (CH₂) ₃N (C₂H₅) ₂

結晶形:白色不定形 R^3 :

NMR (2)

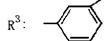
形態:塩酸塩

実施例22の化合物

- R : II R^1 : C1 (6位) R^2 : $-CH_2$

 $_{2}$ O (CH $_{2}$) $_{3}$ N (CH $_{3}$) $_{2}$

結晶形:白色粉末状



再結晶溶媒:エタノール

融点:141−142℃

形態: 1. 5フマール酸塩

実施例23の化合物

- R : H R^1 : $-\text{CONH}_2$ (6位) R^2 : $-\text{CH}_2$
- $\mathbf{m:1} \qquad \quad A:-CH_2- \qquad \quad \mathbf{n:1}$
 - 0 (CH₂) 3N (CH₃) 2

結晶形:白色粉末状

再結晶溶媒:酢酸エチルークロロホルム

融点:157.5-159℃ 形態:遊離

実施例24の化合物

- R : H R^1 : C1 (5位, 6位) R^2 : $-CH_2-$

- m:2 A: $-CH_2-$ n:1
 - **~0 (**CH₂) ₃N (CH₃) ₂

結晶形:白色粉末状 R³:

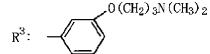
再結晶溶媒:エタノール

融点:152-153℃ 形態:1.5フマール酸塩

実施例25の化合物

- R:H $R^1:C1$ (5位,6位) $R^2:-CH_2-$
- m: 2 $A: -CH_2-$ n: 1

結晶形:白色粉末状



再結晶溶媒:イソプロピルアルコール

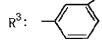
融点:137-138℃ 形態:2フマール酸塩

実施例26の化合物

- R: H R^1 : C1 (6($\underline{\alpha}$) R^2 : $-CH_2 \underbrace{CH_2 \underbrace{CH_$
- $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ A: $-\mathrm{CH}_2 \mathbf{n}:\mathbf{1}$

 $0 (CH_2)_3 N (CH_3)_2$

結晶形:白色粉末状



再結晶溶媒:イソプロピルアルコール

融点:143-146℃ 形態:シュウ酸塩

実施例27の化合物

- $R: H R^1: C1 (5 位, 6 位) R^3: -CH_2$

- $m:2 \qquad \quad A: -CH_2- \qquad \quad n:1$

結晶形:白色粉末状

O (CH₂) 3N (CH₃) 2

再結晶溶媒:エタノール

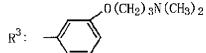
融点:134-135℃

形態:フマール酸塩

実施例28の化合物

- R: H $R^1: C1$ (5位, 6位) $R^2: -CH_2CH = CH_2$
- $\mathbf{m}:\mathbf{2}$ A: $-\mathtt{CH}_2 \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:淡褐色針状



再結晶溶媒:エタノール

融点:154-155℃ 形態:フマール酸塩

実施例29の化合物

- R: H R^1 : C1 (5 \oplus , 6 \oplus) R^2 : (CH₂) $_2$ OC₂H₅
- m: 2 A: $-CH_2-$ n: 1
 - $_{2}$ O (CH₂) $_{3}$ N (CH₃) $_{2}$

結晶形: 白色粉末状 R³: -



再結晶溶媒:アセトニトリル

融点:157-160℃

形態:フマール酸塩

実施例30の化合物

- R:H $R^1:$ C1 (5位, 6位) $R^2:$ $-CH_2$
- m: 2 $A: -CH_2-$ n: 1
- $_{2}$ O (CH $_{2}$) $_{3}$ N (CH $_{3}$) $_{2}$

結晶形:白色粉末状 R^3 :

再結晶溶媒:アセトニトリル

実施例31の化合物

R: II
$$\mathbb{R}^1$$
: C1 (5位, 6位) \mathbb{R}^2 : $-\text{CH}_2$

m: 2 A: $-CH_2-$ n: 1

結晶形:白色粉末状 R³:

 $0 (CH_2)_3 N (CH_3)_2$

再結晶溶媒:エタノール

融点:170−172℃

形態:フマール酸塩

実施例32の化合物

R : H R^1 : C1 (5位, 6位) R^2 : $-CH_2-$

m: 2 $A: -CH_2-$ n: 1 $O(CH_2)_3-N$

結晶形:白色粉末状

再結晶溶媒:ジクロロメタンージイソプロピルエーテル

融点:142-143℃

形態:遊離

実施例33の化合物

R : H R R R C1 (6位) R^2 : —CH₂

 $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ $\mathbf{A}:\mathbf{-}$ $\mathbf{n}:\mathbf{0}$

結晶形:白色粉末状

再結晶溶媒:エタノール

融点:202-202.5℃ 形態:2フマール酸塩

実施例34の化合物

R: H
$$R^1$$
: Cl (6 Ω) R^2 : $-CH_2$

 $m:1 \qquad \quad A: \ -CH_2- \qquad \quad n:1$

 \sim O (CH₂) ₃N $\stackrel{<}{\sim}$

結晶形: 白色粉末状

再結晶溶媒:エタノールージイソプロピルエーテル

融点:178−182℃

形態:2フマール酸塩

実施例35の化合物

$$R: H R^1: C1 (6 \%)$$
 $R^2: -CH_2$

m:1 A:—

結晶形:無色針状

再結晶溶媒:エタノール

 $0 (CH_2)_3$

融点:159-160℃

形態: 0. 5フマール酸塩

実施例36の化合物

R: H R¹: Cl (6位)

 $\mathbf{m}:\mathbf{1} \qquad \quad \mathbf{A}:\ -\mathtt{CH}_2 - \qquad \quad \mathbf{n}:\mathbf{1}$

0 (CH₂)₃ -

結晶形:無色針状

再結晶溶媒:酢酸エチルーn ーヘキサン

融点:131.5-132℃ 形態:遊離

実施例37の化合物

$$R: H$$
 $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$

 $\mathbf{m}:\mathbf{1} \qquad \quad \mathbf{A}: -\mathbf{CH_2} - \qquad \quad \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:白色粉末状

再結晶溶媒:酢酸エチル

融点:148.5−149℃

形態:遊離

実施例38の化合物

$$R: H$$
 $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$

 $\mathbf{m}: \mathbf{1} \qquad \text{A}: \ -\text{CH}_2 - \qquad \qquad \mathbf{n}: \mathbf{1}$

結晶形:白色粉末状

再結晶溶媒:ジエチルエーテル

融点:116−117℃

形態:塩酸塩

実施例39の化合物

R : H R^1 : C1 (6位) R^2 : $-CH_2$

 $m:1 \qquad \quad A: -CH_2- \qquad \quad n:1$

結晶形:白色粉末状

 $0 (CH_2)_3 CO_2 H$

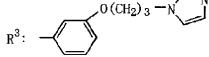
再結晶溶媒:酢酸エチル

融点:166.5-167.0℃ 形態:遊離

実施例40の化合物

- R: H $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$
- m:1 A:—
- n:0

結晶形:無色針状



再結晶溶媒:メタノールー酢酸エチル

融点:173-174℃

形態:遊離

実施例41の化合物

 $R: H R^1: -CONH_2$ (6位) $R^2: -CH_2$

 $\mathbf{m}: \mathbf{1} \qquad \mathbf{A}: -$

n:0

結晶形:淡黄色粉末状

再結晶溶媒:酢酸エチルージイソプロピルエーテル

融点:180-182℃

形態:遊離

実施例42の化合物

R : H R¹: Cl (6位) R²:

 $\mathbf{m}:\mathbf{1} \qquad \quad \mathbf{A}:-\mathbf{CH_2}-\qquad \quad \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:無色針状

再結晶溶媒:ジクロロメタンーnーヘキサン

融点:168-170℃

実施例43の化合物

R: H
$$R^1$$
: Cl (6 $4\dot{z}$) R^2 : $-CH_2$

 $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ A: $-\mathrm{CH}_2 \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:白色不定形

$$R^3$$
: $(CH_2)_4N(CH_3)_2$

NMR (3)

形態:塩酸塩

実施例44の化合物

R: H R¹: C1 (6位)

$$\mathbf{m}: \mathbf{1} \qquad \mathbf{A}: -\mathbf{CH_2} - \qquad \mathbf{n}: \mathbf{1} \qquad \underbrace{0\,(\mathbf{CH_2})\,_4\mathbf{N}}^{\mathbf{CH_3}} \overset{\mathbf{CH_3}}{\underbrace{(\mathbf{CH_2})\,_2\mathbf{N}\,(\mathbf{CH_3})}}$$

結晶形:白色粉末状

再結晶溶媒:エタノールージイソプロピルエーテル

融点:162-163℃

形態:2フマール酸塩

実施例45の化合物

R : H R¹: C1 (6位)

m: 1 A: $-CH_2-$ n: 1

結晶形:無色不定形

NMR (4)

形態: 1. 5マレイン酸塩

実施例46の化合物

$$R:H$$
 $R^1:Cl_{(6 位)}$ $R^2:-CH_2$

 $\mathbf{m}: \mathbf{1} \qquad \mathbf{A}: -\mathbf{CH_2} -$

n : 1

結晶形:無色不定形

$$\mathbb{R}^3$$
:

NMR (5)

形態:フマール酸塩

実施例47の化合物

R: H
$$R^1$$
: C1 (6 $\{\underline{\dot{u}}\}$) R^2 : $-CH_2$

 $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ A: $-\mathrm{CH}_2 \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:無色不定形

NMR (6)

形態:遊離

実施例48の化合物

R: H $R^1: C1$ (6位)

 $\mathbf{m}:\mathbf{1} \qquad \quad \mathbf{A}:-\mathtt{CH}_2-\qquad \quad \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:白色粉末状

再結晶溶媒:エタノール-ジイソプロピルエーテル

融点:180℃(分解)

形態:2フマール酸塩

実施例49の化合物

R: H $R^1: C1 (6位)$ $R^2: -CH_2$

m:1 A: $-CH_2-$ n:1

結晶形:白色粉末状

再結晶溶媒:酢酸エチル

融点:135-136℃

形態:遊離

実施例50の化合物

R : H R^1 : C1 (6位) R^2 : —CH₂

m:1 A: — n:0

結晶形:淡黄色粉末状

再結晶溶媒:酢酸エチルージイソプロピルエーテル

融点:165-166℃

形態:遊離

実施例51の化合物

 $R: H \qquad R^1: C1 \quad (6 \stackrel{\triangle}{\Omega})$

 $m:1 \qquad \quad A:- \qquad \quad n:0$

結晶形:淡黄色針状

再結晶溶媒:酢酸エチルージイソプロピルエーテル

融点:133-134℃

実施例52の化合物

$$R: H$$
 $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$

m:1 A: $-CH_2-$ n:1

結晶形:白色粉末状

 \longrightarrow O (CH₂) ₂N (CH₃) ₂

再結晶溶媒:ジエチルエーテル

融点:99−101℃

形態:塩酸塩

実施例53の化合物

 $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ A: $-\mathrm{CH}_2 \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:白色粉末状

再結晶溶媒:エタノール

融点:88-90℃

形態:遊離

実施例54の化合物

R: H $R^1: C1$ (6位)

m:1 A: $-CH_2-$ n:1

結晶形:無色粒状

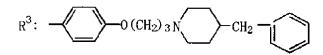
再結晶溶媒:エタノール

融点:59-61℃

実施例55の化合物

$$R: H$$
 $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$

 $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ A: $-\mathrm{CH}_2 \mathbf{n}:\mathbf{1}$



結晶形:淡褐色針状

再結晶溶媒:エタノールークロロホルム

融点:136.5-137℃ 形態:遊離

実施例56の化合物

R:H $R^1:C1$ (6位) $R^2:-CH_2$

m:1 A: $-CH_2-$ n:1

結晶形:白色粉末状 R^3 : -

再結晶溶媒:酢酸エチルーn-ヘキサン

融点:113-114℃

形態:遊離

実施例57の化合物

R: H R¹: C1 (6位)

m:1 A: $-CH_2-$ n:1

結晶形:淡褐色針状

再結晶溶媒:エタノール

融点:169-170℃

実施例58の化合物

R : H R^i : C1 (6位) R^2 : $-CH_2$

結晶形:黄色針状

 \bigcirc O(CH₂)_{3N}

再結晶溶媒:酢酸エチルージイソプロビルエーテル

融点:168-169℃

形態:遊離

実施例59の化合物

R: H $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$

 $\mathbf{m}: \mathbf{1} \qquad \mathbf{A}: - \qquad \mathbf{n}: \mathbf{0}$

結晶形:淡褐色粉末状

再結晶溶媒:メタノール

融点:124-126℃

形態:遊離

実施例60の化合物

R: H R¹: C1 (6位)

 $\mathbf{m}: 1$ A: $-CH_2 \mathbf{n}: 1$

結晶形:無色針状

再結晶溶媒:酢酸エチルージイソプロピルエーテル

融点:113-114℃

実施例61の化合物

R : H R^1 : Cl (6位) R^2 : —CH₂

 $m:1 \hspace{1cm} A: \hspace{1cm} -CH_2 -\hspace{1cm} n:1$

結晶形:淡桃色針状

再結晶溶媒:エタノール

融点:123-124℃

形態:遊離

実施例62の化合物

R:H $R^1:$ Cl (6位) $R^2:$ $-CH_2$

結晶形:白色鱗片状

再結晶溶媒:エタノール

融点:83-84℃

形態:遊離

実施例63の化合物

R : H R^1 : C1 (6位) R^2 : — CH₂

結晶形:淡黄色粉末状

 \rightarrow 0 (CH₂) 3CON (CH₃) 2

再結晶溶媒:酢酸エチルーn-ヘキサン

融点:100-102℃

実施例64の化合物

$$R:H$$
 $R^1:C1$ (6位) $R^2:-CH_2$

 $\mathbf{m:1} \qquad \qquad \mathbf{A:-CH_2-} \qquad \quad \mathbf{n:1}$

結晶形:無色針状

$$R^3$$
: OCH_3
 $O(CH_2)_3 N$

再結晶溶媒:エタノール-酢酸エチル

融点:151-152℃

形態:遊離

実施例65の化合物

R: H $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$

m:1 A: $-CH_2-$ n:1

結晶形:白色粉末状

$$R^3$$
: OCH_3
 OCH_2
 OCH_2
 OCH_3

再結晶溶媒:ジクロロメタン-n-ヘキサン

融点:162-163℃

形態:遊離

実施例66の化合物

R: H $R^1: C1 (6 位)$ $R^2: -CH_2$

m:1 A: $-(CH_2)_30-$ n:1

結晶形:無色針状

$$R^3$$
: OCH₂ N

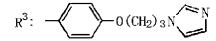
再結晶溶媒:酢酸エチルー n ーヘキサン

融点:154-155℃

実施例67の化合物

- R: H $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$
- m:1 A: $-(CH_2)_3O-$ n:1

結晶形:無色針状



再結晶溶媒:酢酸エチル-n-ヘキサン

融点:152−153℃

形態:游離

実施例68の化合物

- R: H $R^1: C1 (6 位)$ $R^2: -CH_2$
- $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ A: $-\mathrm{CH}_2 \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:淡黄色針状

再結晶溶媒:エタノールー nーヘキサン

融点:175-176℃

形態:遊離

実施例69の化合物

- R: H $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$
- $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ $\mathbf{A}:-$
- n:0

結晶形:無色針状

再結晶溶媒:酢酸エチルーnーヘキサン

融点:184-184.5℃

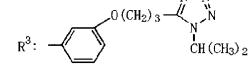
実施例70の化合物

R: H $R^1: C1$ (бd) $R^2:$

$$R^2$$
: $-CH_2$

m: 1 A: $-(CH_2)_30-$ n: 1

結晶形: 白色粉末状



再結晶溶媒:酢酸エチルー n ーヘキサン

融点:125-127℃

形態:遊離

実施例71の化合物

$$R: H$$
 $R^1: C1 (6 位)$ $R^2: -CH_2$

 $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ $\mathbf{A}: \mathbf{n}:\mathbf{0}$

結晶形:淡黄色針状

再結晶溶媒:酢酸エチルージイソプロピルエーテル

融点:158-159℃

形態:遊離

実施例72の化合物

 $R: H \qquad \qquad R^1: C1 \quad (6 \mbox{ (f)}) \qquad \qquad R^2: \quad -CH_2$

m:1 A: $-CH_2-$

結晶形:白色針状

再結晶溶媒:クロロホルムージイソプロピルエーテル

融点:156-157℃

形態:遊離

[0403]

実施例73の化合物

- R : H R^1 : C1 (6位) R^2 :

- $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ A: $-\mathrm{CH}_2 \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:白色針状

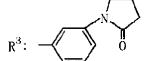
再結晶溶媒:クロロホルム-n-ヘキサン

融点:132.5-133℃ 形態:遊離

実施例74の化合物

- R:H $R^1:C1$ (6位) $R^2:-CH_2$
- m: 1 $A: -CH_2-$
- n:1

結晶形:淡黄色粉末状



再結晶溶媒:ジエチルエーテル

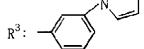
融点:162-167℃

形態:塩酸塩

実施例75の化合物

- R: H $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CII_2$
- $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ A: $-CH_2-$
- n:1

結晶形:無色針状



再結晶溶媒:エタノールージイソプロピルエーテル

融点:122.5-123℃

実施例76の化合物

R: H
$$R^1$$
: CI (6 $4\bar{x}$) R^2 : $-CH_2$

 $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ $\mathbf{A}:-\mathrm{CH}_2 \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:褐色油状

NMR (7)

形態:遊離

$$\mathbb{R}^3$$
: $\mathbb{C}^{\mathbb{N}_3}$

実施例77の化合物

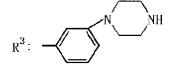
$$R: H$$
 $R^1: C1 (662)$ $R^2: -CH_2$

m: 1 $A: -CH_2-$ n: 1

結晶形:淡黄色不定形

NMR (8)

形態: 2 塩酸塩



実施例78の化合物

R: H $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$

 $m: 1 \hspace{1cm} A : -CH_2 - \hspace{1cm} n: 1$

結晶形:無色針状

融点:211-212℃

再結晶溶媒:ジクロロメタン-n-ヘキサン 形態:遊離

[0405]

実施例79の化合物

- R: H $R^1: C1 (6 位)$ $R^2: -CH_2$
- $\mathtt{m}: \mathtt{1} \qquad \qquad \mathtt{A}: -\mathtt{CH}_2 \qquad \quad \mathtt{n}: \mathtt{1}$

結晶形:無色不定形

- NMR (9)
- NHCO (CH₂)₃ I

形態: 2 塩酸塩

実施例80の化合物

- R: H $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$
- $\mathbf{m}:\mathbf{1} \qquad \qquad \mathbf{A}:-\mathbf{CH_2}-\qquad \qquad \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:淡黄色針状

再結晶溶媒:酢酸エチル-n-ヘキサン

融点:150-151℃

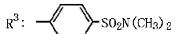
形態:遊離

実施例81の化合物

- R: H $R^1: C1$ (бr) $R^2: -CH_2$
- $\mathbf{m}: \mathbf{1} \qquad \qquad \mathbf{A}: \ -\mathtt{CH}_2 + \qquad \qquad \mathbf{n}: \mathbf{1}$

結晶形:白色粉末状

再結晶溶媒:酢酸エチル



融点:183-184℃

形態:遊離

[0406]

【表41】

実施例82の化合物

- $R: CH_3$ $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$
- $\mathbf{m}:\mathbf{1} \qquad \qquad \mathbf{A}:-\mathbf{C}\mathbf{H}_2- \qquad \quad \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:白色不定形

NMR (10)

形態:塩酸塩

$$\mathbb{R}^3$$
: \bigcirc OCH₃

実施例83の化合物

- R: H $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2-$
- $\mathbf{m}: 1$ $\mathbf{A}: \mathbf{n}: \mathbf{0}$

結晶形:褐色粉末状

融点:220-221℃

NHCO (CH_2) 2

再結晶溶媒:メタノールークロロホルム

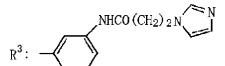
形態:遊離

実施例84の化合物

- R: H $R^1: C1 (6位)$ $R^2: -CH_2$
- $m: 1 \hspace{1cm} A: -CH_2 \hspace{1cm} n: 1$

結晶形:白色粉末状

融点:186-187℃



再結晶溶媒:エタノールージイソプロピルエーテル 形態:遊離

実施例85の化合物

- R:H $R^1:C1$ (6位) $R^2:-CH_2$
- $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ $\mathbf{A}:-$
- n:0

結晶形:淡褐色粉末状

$$R^3$$
: $-CH \stackrel{CH_2N(CH_3)_2}{\longleftarrow}$

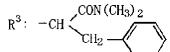
融点:144-147℃

再結晶溶媒:ジェチルエーテルージイソプロピルエーテル 形態:遊離

実施例86の化合物

- $\mathbf{m}: \mathbf{1} \qquad \mathbf{A}: -$
- n:0

結晶形:白色粉末状



融点:173-174℃

再結晶溶媒:酢酸エチル-n-ヘキサン

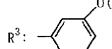
形態:遊離

実施例87の化合物

- R: H $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$

- m:1 A: $-(CH_2)_30-$ n:1

結晶形:淡黄色粉末状



融点:124-125℃

尨態:遊離

再結晶溶媒:エタノールージイソプロピルエーテル

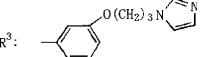
実施例88の化合物

- . R:H $R^1:Cl$ (6位) $R^2:-CH_2-$

 - m:1 A: $-(CH_2)_2O-$ n:1

結晶形:淡褐色粉末状

融点:149-150℃



再結晶溶媒:酢酸エチルーnーヘキサン

形態:遊離

実施例89の化合物

- R: H $R^1: C1 (6 \oplus)$ $R^2: -CH_2$
- m:1 A:- n:0

結晶形:白色粉末状

NMR (11)

形態:遊離

実施例90の化合物

- R: II $\mathbf{R}^1\colon \mathsf{C}1$ (б $\not \sqsubseteq$) $\mathbf{R}^2\colon -\mathsf{C}\mathsf{H}_2$
- m:1 A: $-(CH_2)_2-$ n:1

結晶形:白色固体

NMR (12)

形態:遊離

[0409]

【表44】

実施例91の化合物

$$R: H$$
 $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$

m:1 A: $-CH_2-$ n:1

結晶形:白色粉末状

NMR (13)

形態:遊離

実施例92の化合物

R: II
$$R^1$$
: C1 (64 $\stackrel{\frown}{}$) R^2 : $-CH_2$

m:1 A: — n:0

結晶形:白色固体

NMR (14)

形態:遊離

実施例93の化合物

R : H R^1 : C1 (6位) R^2 : — CH2

 $\mathbf{m}:\mathbf{1} \qquad \qquad \mathbf{A}:\; -Cll_2 - \qquad \qquad \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:白色粉末状

NMR (15)

実施例94の化合物

- R : II R^1 : C1 (6位) R^2 : $-CH_2$
- m:1 A:-
- $\mathbf{n}:0$

結晶形:褐色固体

NMR (16)

形態:遊離

実施例95の化合物

- R : H R^1 : C1 (6位) R^2 : $-CH_2$
- m:1 A: $-CH_2-$ n:1

結晶形:白色粉末状

NMR (17)

 OCH_3

形態:遊離

実施例96の化合物

- R: H R^1 : C1 (6位) R^2 : CH₂

 $0(CH_2)_3C1$

- m:1 A: $-(CH_2)_2-$ n:1

結晶形:黄色油状

NMR (18)

形態:遊離

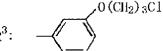
[0411]

実施例97の化合物

- R : H R^1 : C1 (6位) R^2 : —CH $_2$ —
- $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ $\mathbf{A}:-$
- n : 0

結晶形:白色粉末状

- NMR (19)
- R^3 :



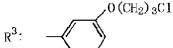
形態:遊離

実施例98の化合物

- R: H $R^1: C1$ (6 (Ф.) $R^2: -CH_2$
- m:1 A: $-CH_2-$ n:1

結晶形:白色園体

NMR (20)



形態:遊離

実施例99の化合物

- R: H $R^1: C1 (6位)$ $R^2: -CH_2$

- m:1 A:—
- n:0

結晶形:黄色粉末状

 $0(CH_2)_3C1$

NMR (21)

実施例100の化合物

- R: H $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$

結晶形:白色固体

NMR (22)

-O (CH₂) ₃C1

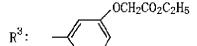
形態:遊離

実施例101の化合物

- R : H $R^1 : C1 (6 f2)$ $R^2 : -CH_2 -$
- m:1 A: $-CH_2-$ n:1

結晶形:白色固体

NMR (23)



形態:遊離

実施例102の化合物

- R : H R^1 : C1 (6位) R^2 : —CH₂

- m:1 A: $-CH_2-$ n:1

結晶形:無色油状

NMR (24)

 $0 (CH_2)_3 CO_2 C_2 H_5$

実施例103の化合物

- R:H $R^1:C1$ (6位) $R^2:-CH_2$

 $0 (CH_2)_3 CO_2 C_2 H_5$

- $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ $\mathbf{A}:-\mathbf{CH_2} \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形: 黄色油状

NMR (25)

形態:遊離

実施例104の化合物

- R: H $R^1: C1$ (б E) $R^2: -CH_2$
- m:1 $A:-CH_2-$ n:1

結晶形:白色粉末状

NMR (26)

-O (СН₂) ₃СО₂С₂Н₅

形態:遊離

実施例105の化合物

- R: H $R^1: C1 (6 \text{ GZ})$ $R^2: -CH_2$
- $\mathbf{m}: \mathbf{1}$ $\mathbf{A}: -\mathbf{CH}_2 -$
- n:1

結晶形:白色固体

NMR (27)

 OCH_3

実施例106の化合物

- R : H R^1 : C1 (6位) R^2 : $-CH_2$
- $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ A: $-\mathrm{CH}_2 \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:白色周体

NMR (28)

OCH₂CO₂H

形態:遊離

実施例107の化合物

- R : H R^1 : C1 (6位) R^2 : $-CH_2$
- m:1 A: $-CH_2-$ n:1

結晶形:白色固体

0 (CH₂) 3CO₂H

NMR (29)

形態:遊離

実施例108の化合物

- R: H $R^1: C1 (6位)$ $R^2: -CH_2$
- m:1 $A:-CH_2-$ n:1

結晶形:白色粉末状

- NMR (30)
- —0 (СН₂) ₃СО₂Н

実施例109の化合物

- R:H $R^1:C1$ (6位) $R^2:-CH_2$
- $\mathbf{m}:\mathbf{1}$ $\Lambda:-CH_2 \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:白色粉末状

NMR (31)

形態:遊離

実施例110の化合物

- R: H $R^1: C1$ (6位) $R^2: -CH_2$
- $\mathbf{m}: \mathbf{1}$ $\mathbf{A}: -\mathbf{CH_2} \mathbf{n}: \mathbf{1}$

結晶形:白色固体

 $0(CH_2)_4OH$

NMR (32)

形態:遊離

実施例111の化合物

- R : H R^1 : C1 (6位) R^2 : CH₂

0 NHC(CH₂)₃Br

- $\mathbf{m}:\mathbf{1} \qquad \qquad \mathbf{A}:-\mathbf{CH_2}- \qquad \qquad \mathbf{n}:\mathbf{1}$

結晶形:白色固体

NMR (33)

実施例112の化合物

R: H $R^1: C1$ (6位) $R^2:$

$$R^2$$
: $-CH_2$

m:1

A : —

n:0

結晶形:褐色粉末状

NMR (34)

NHC (CH₂) $_2$ C1

形態:遊離

実施例113の化合物

R : H

 R^1 : C1 (6位) R^2 : $-CH_2$

m:1

A : —

n:0

結晶形:褐色粉末状

NMR (35)

形態:遊離

実施例114の化合物

R : H

 R^1 : Cl (6位) R^2 :

m:1

A : —

n:0

結晶形:褐色粉末状

NMR (36)

形態:遊離

【0417】上記で得られる各実施例化合物のNMRス ペクトルは、次の通りである。

[0418] NMR (1) H-NMR (DMSO d_6) $\delta ppm: 1.2-1.3 (2H, m), 1.8$ -1.9(2H, m), 2.5-2.7(2H, m),2. 84 (6H, s), 3. 4-3. 6 (2H, m), 4.2-4.4(2H, m), 5.97(2H, s), 6. 8-6.9 (3H, m), 7.2-7.4 (7H, m), 7.7-7.9 (2H, m).

[0419] NMR (2) H-NMR (DMSO d_6) $\delta ppm: 1.1-1.3(6H, m), 2.0$ -2.2(2H, m), 2.8-2.9(2H, m),3.0-3.2(6H, m), 3.4-3.6(2H, m)m), 4. 0-4. 1 (2H, m), 5. 96 (2H, s), 6.8-6.9 (3H, m), 7.2-7.4 (7H, m), 7.7-7.9(2H, m), 9.1-9.2(1H, m)。

[0420] NMR $(3)^{1}$ H-NMR (DMSO-

 d_6) $\delta ppm: 1.7-1.9 (4H, m), 2.7$ 3(2H, d, J=5Hz), 3.0-3.2(2H, d)m) 4.0-4.1(2H, m) 4.4-4.6(2H, m), 5. 97 (2H, s), 6. 8-7. 1 (2H, m), 7.1-7.4(8H, m), 7.8-7. 9 (2H, m), 9. 4-9. 5 (1H, m). [0421] NMR (4) H-NMR (DMSO d_6) $\delta ppm: 1.9-2.1(2H, m), 2.2$ 4及び2.47(計6H, 各s)、2.5-2.6(2 H, m) (2. 75 (2H, t, J=6.5Hz) 2.81及び2.92(計3H,各s)、3.3-3. 55(2H, m), 4.04(2H, t, J=6H)z) 4.48(2H, d, J=6Hz) 5.97(2H, s), 6.59(3H, s), 6.87(1H, t, J=7.5Hz), 6.98(1H, d, J=8Hz) $\sqrt{7.15-7.4}$ (8H, m) $\sqrt{7.79}$ (1H, d, J=8.5Hz), 7.86 (1H, d,J=1.5Hz), 9.3-9.4 (1H, m). [0422] NMR (5) ¹H-NMR (DMSO d_6) $\delta ppm: 1.9-2.1 (2H, m), 2.1$ 4(3H, s), 2.2-2.3(4H, m), 3.2-3.6(6H, m), 4.0-4.1(2H, m),4.4-4.5(2H, m), 5.97(2H, s), 6. 62(2H, s), 6.8-7.1(2H, m), 7. 1-7.4 (8H, m), 7. 7-7.9 (2H, m), 9.3-9.4 (1H, m). [0423] NMR $(6)^{1}$ H-NMR (CDC 1_{3}) δ ppm: 2.1-2.3(2H, m), 2.7-2.8(2H, t, J=7Hz), 3. 4-3. 6 (4H, m) 3.7-3.9(4H, m) 4.1-4.2(2H, m), 4.66(2H, d, J=6Hz), 5. 96 (2H, s), 6. 8-7. 0 (2H, m), 7. 1-7. 4 (9H, m), 7. 66 (1H, d, J =8.5 Hz), 8.1-8.2(1 H, m). [0424] NMR (7) ¹H-NMR (CDC1₃) δ ppm: 2.02(6H, s), 4.69(2H, d, J=6Hz), 5.89(2H, s), 5.98(2 H, s) (7.1-7.5(11H, m), 7.6-7. 7(1H, m), 8. 1-8. 2(1H, m). [0425] NMR $(8)^{1}H$ -NMR (DMSO d_6) $\delta ppm: 3.1-3.5(8H, m), 4.4$ 3(2H, d, J=6Hz), 5.97(2H, s), 6. 8-7. 1 (3H, m), 7. 2-7. 4 (7H, m), 7. 7-7. 9 (2H, m), 9. 3-9. 5 (1H, br), 9.6-9.7(1H, m). [0426] NMR $(9)^{1}H$ -NMR (DMSO d_6) $\delta ppm: 1.8-2.1 (6H, m), 2.4$ -2.5(2H, m), 2.9-3.1(2H, m), 3. 1-3. 2 (2H, m), 3. 4-3. 6 (2H,

m) 4.4-4.5(2H, m) 5.98(2H, m)

s), 7.0-7.1(1H, m), 7.2-7.4(7H, m), 7.5-7.6(2H, m), 7.7-7. 9(2H, m), 9.6-9.7(1H, m), 1 0.11(1H, s). $[0427]NMR(10)^{1}H-NMR(DMSO$ d₆) δppm: 2.89及び2.90 (計3H, 各 s)、3.70及び3.72(計3H,各s)、4.6 1及び4.66(計2H,各s)、5.61(2H, s) (6.7-6.9(3H, m), 7.1-7.4(7H, m), 7.7-7.9(2H, m). [0428] NMR $(11)^{1}$ H-NMR (DMSO d_6) $\delta ppm: 5.98 (2H, s), 6.5-6.$ 6(1H, m), 7.1-7.43(9H, m), 7.8-7.9(2H, m). $[0429]NMR(12)^{1}H-NMR(DMSO$ d_6) $\delta ppm: 2.76 (2H, t, J=7Hz),$ 3. 4-3. 55 (2H, m), 5. 96 (2H, s) (6.6-6.7(3H, m), 7.05(1H, m))t, J = 9 Hz) $\sqrt{7}$. 15-7. 4 (6H, m) $\sqrt{7}$ 7. 75-7.8(2H, m), 9. 12(1H, t)J = 6 Hz). [0430] NMR $(13)^{1}$ H-NMR (CDC 1_{3}) $\delta ppm: 4.54 (2H, d, J=6Hz), 5.9$ 6(2H, s), 6.35(1H, s), 6.7-6. 8(2H, m), 6. 86(1H, d, J=8Hz), 7. 1-7.4 (8H, m), 7. 67 (1H, d, J =8.5 Hz) $\times 8.05 (1 \text{H}, \text{t}, \text{J}=6 \text{Hz})$ [0431] NMR $(14)^{1}H$ -NMR (DMSO d_6) $\delta ppm: 6.06 (2H, s), 6.8-7.$ $1 (3H, m) \ 7. 2-7. 45 (6H, m) \ 7.$ 85-7. 95 (2H, m), 8. 21 (1H, d, J =8Hz), 10.15(1H, s). [0432] NMR $(15)^{1}H$ -NMR (CDC 1_{3}) $\delta ppm: 4.53 (2H, d, J=6Hz), 5.9$ 9(2H, s), 6.33(1H, s), 6.73(2H, d, J=8.5Hz), 7. 15-7. 4 (9H, m) $\sqrt{7.67}$ (1H, d, J=8.5Hz) $\sqrt{7.9}$ -8.0(1H, m)[0433] NMR $(16)^{1}$ H-NMR (DMSO d_6) $\delta ppm: 5.99(2H, s), 6.75(2)$ H, d, J = 9Hz), 7.2-7.45(6H, m) $\sqrt{7.64}$ (2H, d, J=9Hz) $\sqrt{7.8}$ -7. 9(2H, m), 9. 35(1H, s). [0434] NMR $(17)^{1}H$ -NMR (DMSO d_6) $\delta ppm: 3.71 (3H, s), 4.36 (2)$ H, d, J=6.5Hz), 5. 97 (2H, s), 6. 71 (2H, s) (6. 94 (1H, s) 7. 2 -7.4 (6H, m), 7.77 (1H, d, J=8. 5Hz) 、7.85(1H, d, J=2Hz) 、9.5

-9.6(1H, m)

[0435] NMR (18) 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ ppm: 2. 1-2. 4 (4H, m) 、2. 91 (2H, t, J=7Hz)、3. 7-3. 8 (2H, m)、4. 1-4. 2 (2H, m)、5. 96 (2H, s)、6. 8-6. 9 (3H, m)、7. 1-7. 5 (8H, m)、7. 66 (1H, d, J=8. 5Hz)、7. 75-7. 85 (1H, m)。

[0436] NMR (19) 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ ppm: 2. 2-2. 4 (2H, m) , 3. 75 (2H, t, J=6.5Hz) , 4. 14 (2H, t, J=6Hz) , 6. 01 (2H, s) , 6. 7-6. 8 (1H, m) , 7. 2-7. 5 (10H, m) , 7. 73 (1H, d, J=8.5Hz) , 9. 6 (1H, s) . [0437] NMR (20) 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ ppm: 2. 15-2. 25 (2H, m) , 3. 73 (2H, t, J=6.5Hz) , 4. 09 (2H, t, J=6Hz) , 4. 60 (2H, d, J=6Hz) , 5. 98 (2H, s) , 6. 8-7. 0 (3H, m) , 7. 2-7. 45 (8H, m) , 7. 66 (1H, d, J=8.5Hz) , 8. 06 (1H, t, J=6Hz) ,

[0438] NMR $(21)^{1}$ H-NMR $(CDC1_{3})$ $\delta ppm: 2.4-2.5(2H, m), 3.99(2$ H, t, J=6.5Hz) \ 4. 28 (2H, t, J=6Hz), 6.03(2H, s), 6.95-7.15(3H, m), 7.2-7.4(7H, m), 7.75(1H, d, J=8.5Hz), m), 8.44 (1 H, dd, J=7.5Hz, J=1.5Hz) [0439] NMR $(22)^{1}H$ -NMR $(CDC1_{3})$ δ ppm: 2. 2-2. 4 (2H, m), 3. 74 (2 H, t, J=6.5Hz), 4.11 (2H, t, J=6Hz) $\langle 4.56(2H, d, J=6Hz), 5.9$ 8(2H, s), 6.87(2H, d, J=8.5H)z), 7. 2-7. 5 (9H, m), 7. 65 (1H, d, J=8.5Hz) $\sqrt{7.9-8.1}$ (1H, m). [0440] NMR (23) ¹H-NMR (CDC 1₃) $\delta ppm: 1.28 (3H, t, J=7Hz), 4.2$ 3(2H, q, J=7Hz), 4.55-4.65(4H, m), 5. 98 (2H, s), 6. 8-7. 0 (3 H, m), 7.2-7.4 (9H, m), 7.66 (1 H, d, J = 9Hz), 8. 0-8. 1 (1H, m). [0441] NMR (24) H-NMR (CDC 1_3) $\delta ppm: 1.24 (3H, t, J=7Hz), 2.0$ -2.2(2H, m), 2. 50(2H, t, J=7. 5Hz) $\ 3.99(2H, t, J=6Hz) \ 4.1$ 3(2H, q, J=7Hz), 4. 6(2H, d, J=6Hz) 5.99(2H, s) 6.8-7.0(3)H, m), 7.2-7.5(8H, m), 7.66(1H, d, J=8.5Hz) (8.0-8.1(1H)m)。

[0442] NMR (25) 1 H-NMR (CDC 1 3) δ ppm: 1. 21 (3H, t, J=7Hz), 2. 1 -2. 3 (2H, m), 2. 62 (2H, t, J=7. 5Hz), 4. 0-4. 2 (4H, m), 4. 64 (2H, d, J=6. 5Hz), 5. 98 (2H, s), 6. 8-7. 0 (2H, m), 7. 1-7. 4 (9H, m), 7. 69 (1H, d, J=9Hz), 8. 2-8. 3 (1H, m).

[0443] NMR (26) 1 H-NMR (CDC 1 3) δ ppm: 1. 26 (3H, t, J=7Hz), 2. 1 $^{-2}$ 2. 2 (2H, m), 2. 51 (2H, t, J=7.5Hz), 3. 99 (2H, t, J=6Hz), 4. 1 4 (2H, q, J=7Hz), 4. 55 (2H, d, J=6Hz), 5. 98 (2H, s), 6. 8-6. 9 (2H, m), 7. 1-7. 4 (9H, m), 7. 64 (1H, d, J=8. 5Hz), 7. 9-8. 1 (1H, m),

[0444] NMR (27) 1 H-NMR (CDC 1 3) δ ppm: 1. 25 (3H, t, J=7Hz), 2. 1 $^{-2}$ 2. 25 (2H, m), 2. 53 (2H, t, J=7.5Hz), 3. 82 (3H, s), 4. 0-4. 2 (4H, m), 4. 55 (2H, d, J=6Hz), 5. 99 (2H, s), 6. 8-6. 9 (3H, m), 7. 1-7. 4 (7H, m), 7. 66 (1H, d, J=8.5Hz), 7. 9-8. 1 (1H, m). [0445] NMR (28) 1 H-NMR (DMSOd6) δ ppm: 4. 11 (2H, s), 4. 35-4. 45 (2H, m), 5. 96 (2H, s), 6. 6-6. 85 (3H, m), 7. 1-7. 4 (7H, m), 7. 77 (1H, d, J=8.5Hz), 7. 8 3 (1H, d, J=2Hz), 9. 63 (1H, t, J=6Hz).

[0446] NMR (29) 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ ppm: 1.9-2.1 (2H, m), 2.3 6 (2H, t, J=7Hz), 4.01 (2H, t, J=6Hz), 4.4-4.5 (2H, m), 5.96 (2H, s), 6.8-7.0 (2H, m), 7.1-7.4 (8H, m), 7.75-7.9 (2H, m), 9.3-9.4 (1H, m),

[0447] NMR (30) 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ ppm: 1.85-2.0 (2H, m), 2.36 (2H, t, J=7.5Hz), 3.95 (2H, t, J=6Hz), 4.39 (2H, d, J=6.5Hz), 5.96 (2H, s), 6.86 (2H, d, J=8.5Hz), 7.1-7.4 (8H, m), 7.75-7.85 (2H, m), 9.5-9.6 (1H, m),

[0448] NMR (31) 1 H-NMR (DMSO- d_{6}) δ ppm: 1.8-2.0 (2H, m), 2.3 7 (2H, t, J=7.5Hz), 3.71 (3H,

s), 3. 93 (2H, t, J=6.5Hz), 4. 4 (2H, d, J=6Hz), 5. 97 (2H, s), 6. 8-7. 1 (3H, m), 7. 1-7. 4 (6H, m), 7. 7-7. 9 (2H, m), 9. 5-9. 6 (1H, m).

[0449] NMR (32) 1 H-NMR (CDC1 $_{3}$) δ ppm: 1.8-2.1 (4H, m) , 3.7-3.8 (2H, m) , 4.12 (2H, t, J=5.5Hz) , 4.64 (2H, d, J=6Hz) , 5.97 (2H, s) , 6.8-7.0 (2H, m) , 7.1-7.4 (9H, m) , 7.68 (1H, d, J=8.5 Hz) , 8.2-8.4 (1H, m) $_{\circ}$

[0450] NMR (33) 1 H-NMR (CDC 1 3) 3 Ppm: 2. 1-2. 4 (2H, m), 2. 5-2. 6 (2H, m), 3. 5-3. 7 (2H, m), 4. 6 0 (2H, d, J=6Hz), 5. 97 (2H, s), 7. 0-7. 6 (11H, m), 7. 67 (1H, d, J=8. 5Hz), 8. 1-8. 3 (1H, m). [0451] NMR (34) 1 H-NMR (DMSOd6) 3 Ppm: 2. 82 (2H, t, J=6. 5Hz), 3. 88 (2H, t, J=6. 5Hz), 5. 9 9 (2H, s), 7. 2-7. 6 (9H, m), 7. 8 -8. 0 (2H, m), 8. 24 (1H, s), 10.

14 (1H, s).

[0452] NMR (35) 1 H-NMR (DMSO- 1 d $_{6}$) δ ppm: 5. 14 (2H, s) , 5. 98 (2H, s) , 6. 3-6. 4 (1H, m) , 6. 85-7. 1 (2H, m) , 7. 2-7. 4 (7H, m) , 7. 8-7. 9 (2H, m) $_{\circ}$

[0453] NMR (36) 1 H-NMR (DMSO- 1 d₆) δ ppm: 6. 01 (2H, s), 7. 2-7. 5 (7H, m), 7. 67 (1H, t, J=8Hz), 7. 8-7. 9 (2H, m), 8. 0-8. 1 (1H, m), 8. 2-8. 3 (1H, m), 8. 9-9. 0 (1H, m).

【0454】薬理試験

(1) cGMP PDE阻害作用の測定

ヒト血小板からのPDEの分離精製、PDE阻害活性の測定は日高らの方法(Biochimica et Biophysica Acta, 429巻(1976)485-497頁)により行った。即ち、健常成人より得た血小板を洗浄後、トリスー緩衝液で浮遊、遠心後その上清をDEAE-セルロースにアプライし、酢酸ナトリウムの濃度勾配にてFI~FIIIフラクションに分画した。FIをcGMP-PDEとして用いた。PDE阻害活性の測定は、 0.4μ M [3 H] 2 c GMPを用いて測定した。結果を下記表52に示す。

【0455】 【表52】

供試化合物	cGNP-PDE阻害	供試化合物	cGMP-PDE阻害	
	活性IC50(μm)		活性1050(µm)	
実施例15の化合物	0.06	実施例 6 2 の化合物	0.04	
実施例16の化合物	0.08	実施例63の化合物	0.04	
実施例17の化合物	0.09	実施例 6 5 の化合物	0.04	
実施例20の化合物	0.02	実施例66の化合物	0. 01	
実施例23の化合物	0.04	実施例67の化合物	0.01	
実施例25の化合物	< 0. 01	実施例68の化合物	0. 1	
実施例26の化合物	0. 2	実施例69の化合物	< 0. 01	
実施例27の化合物	0. 2	実施例70の化合物	0.03	
実施例31の化合物	< 0. 1	実施例71の化合物	0.02	
実施例32の化合物	0.01	実施例72の化合物	0.03	
実施例33の化合物	0.06	実施例73の化合物	< 0. 1	
実施例35の化合物	< 0. 01	実施例74の化合物	< 0. 1	
実施例36の化合物	< 0. 01	実施例75の化合物	0. 09	
実施例37の化合物	< 0. 1	実施例76の化合物	0. 1	
実施例38の化合物	0. 1	実施例77の化合物	0.07	
実施例39の化合物	< 0. 1	実施例78の化合物	0.04	
実施例41の化合物	0. 01	実施例79の化合物	0.02	
実施例46の化合物	0. 2	実施例81の化合物	0.03	
実施例47の化合物	0.08	実施例83の化合物	0. 03	
実施例49の化合物	0.07	実施例84の化合物	0.04	
実施例56の化合物	0. 1	実施例86の化合物	0. 1	
実施例60の化合物	0.08	実施例88の化合物	0.03	
実施例61の化合物	0.06			

【0456】(2) ラットA10細胞増殖抑制作用の測定 N.Morisaki (Atherosclerosis,71巻,(1988)165-171頁) の方法を改変して行った。即ち、ラットA10細胞(大日本製薬より購入)を24穴イムノプレートに10000 / ウェルでまき、10%FBS(ウシ胎仔血清)で2日間培養後、制止期に導入するために無血清培養液にて更に2日間培養した。その後、1%FBSによる増殖刺激と同時に供試化合物及び[3 H] ーチミジン0.5 μ C i / ウェルを添加し、24時間後の 3 H ーチミジン取込量を測定し、DNA合成量の指標とした。結果を下記表53に示す。

[0457]

【表53】

供試化合物	A 1 0 細胞増殖抑制
	I C 5 0 (μm)
実施例22の化合物	0. 7
実施例28の化合物	0.8
実施例29の化合物	0. 9
実施例30の化合物	0. 6
実施例32の化合物	0.77
実施例33の化合物	0. 5
実施例35の化合物	0.8
実施例37の化合物	0. 9
実施例39の化合物	0. 9
実施例41の化合物	0.43
実施例44の化合物	0. 7
実施例46の化合物	0. 7
実施例49の化合物	0.6
実施例60の化合物	0.78
実施例61の化合物	0. 42
実施例63の化合物	0.76
実施例65の化合物	0.85
実施例66の化合物	0.24
実施例67の化合物	0.8
実施例70の化合物	0.38
実施例71の化合物	0.35
実施例81の化合物	0. 6
実施例83の化合物	0. 51
実施例84の化合物	0.34
実施例85の化合物	0. 8

フロントページの続き

(51)Int.Cl. ⁶	識別記号	FΙ	
A 6 1 K 31/415	5 ABU	A 6 1 K 31/415	ΑBU
	ACD		ACD
	ΑCV		ACV
	ADA		ADA

		ADP		ADP
		ADS		ADS
	31/42		31/42	
	31/495	ABX	31/495	ABX
	31/54	ABS	31/54	ABS
C 0 7 D	403/12	207	C O 7 D 403/12	207
		233		233
	405/06	235	405/06	235
	409/06	235	409/06	235
	413/12	235	413/12	235
// C07D	235/24		235/24	

(72)発明者 永谷 武司

福岡県久留米市津福本町2234番地の1

(72)発明者 湯川 浩孝

徳島県鳴門市撫養町立岩字六枚52番地

(72)発明者 古賀 信幸

徳島県徳島市南蔵本町1丁目16番地の7